

SODIO CARBONATO ANIDRO

Natrii carbonas anhydricus

Na_2CO_3

M_r 106,0

DEFINIZIONE

Il sodio carbonato anidro contiene non meno del 99,5 per cento e non più dell'equivalente del 100,5 per cento di Na_2CO_3 , calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 1,000 g in 25 ml di *acqua R*. Aggiungere 0,2 ml di *metilarancio soluzione R* come indicatore. Titolare con *acido cloridrico 1 M*, fino a che il colore vira dal giallo al rosso.

1 ml di *acido cloridrico 1 M* equivale a 52,99 mg di Na_2CO_3 .

(pg. 2894 Vol. 2 EPh VI)

SODIO CARBONATO DECAIDRATO

Natrii carbonas decahydricus

$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

M_r 286,1

DEFINIZIONE

Il sodio carbonato decaidrato contiene non meno del 36,7 per cento e non più dell'equivalente del 40,0 per cento di Na_2CO_3 .

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 2,000 g in 25 ml di *acqua R*. Titolare con *acido cloridrico 1 M*, utilizzando, come indicatore, 0,2 ml di *metilarancio soluzione R*.

1 ml di *acido cloridrico 1 M* equivale a 52,99 mg di Na_2CO_3 .

(pg. 2895 Vol. 2 EPh VI)

SODIO CARBONATO MONOIDRATO

Natrii carbonas monohydricus

$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$

M_r 124,0

DEFINIZIONE

Il sodio carbonato monoidrato contiene non meno del 83,0 per cento e non più dell'equivalente del 87,5 per cento di Na_2CO_3 .

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 1,000 g in 25 ml di *acqua R*. Titolare con *acido cloridrico 1 M*, utilizzando, come indicatore, 0,2 ml di *metilarancio soluzione R*.

1 ml di *acido cloridrico 1 M* equivale a 52,99 mg di Na_2CO_3 .

SODIO CARBONATO GOCCE AURICOLARI

Le gocce auricolari di sodio carbonato soddisfano anche ai requisiti definiti nella monografia Preparazioni auricolari (0652).

DEFINIZIONE

Le gocce auricolari di sodio carbonato hanno la seguente composizione:

<i>Sodio carbonato decaidrato</i>	6 g
<i>Glicerolo 85 per cento</i>	64 g
<i>Acqua depurata</i>	30 g

Contenuto di sodio carbonato decaidrato ($\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$): non meno del 90,0 per cento e non più del 110,0 per cento della quantità indicata in etichetta.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

A 5 ml di preparazione aggiungere 20 ml di *acqua R* e titolare con *acido cloridrico 0,1 M* usando come indicatore *metilarancio-xilene cianolo FF soluzione R*.

1 ml di *acido cloridrico 0,1 M* equivale a 14,305 mg di $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$.

SODIO BICARBONATO

Natrii hydrogenocarbonas

NaHCO_3

M_r 84,0

DEFINIZIONE

Il sodio bicarbonato contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di NaHCO_3 .

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 1,500 g in 50 ml di *acqua esente da anidride carbonica R*. Titolare con *acido cloridrico 1 M*, usando 0,2 ml di *metilarancio soluzione R* come indicatore.

1 ml di *acido cloridrico 1 M* equivale a 84,0 mg di NaHCO_3 .

SODIO BICARBONATO INFUSIONE ENDOVENOSA

L'infusione endovenosa di sodio bicarbonato soddisfa anche ai requisiti definiti nella monografia Preparazioni parenterali (0520).

DEFINIZIONE

L'infusione endovenosa di sodio bicarbonato è una soluzione sterile ed apirogena contenente *Sodio bicarbonato* in *Acqua per preparazioni iniettabili*.

Contenuto di sodio bicarbonato (NaHCO_3): non meno del 95,0 per cento e non più del 105,0 per cento della quantità indicata in etichetta.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Sodio. Determinare mediante spettrofotometria di emissione atomica (*Metodo II, 2.2.22*).

Soluzione in esame. Diluire opportunamente la soluzione in esame con *acqua R*.

Soluzioni di riferimento. Preparare le soluzioni di riferimento utilizzando la *soluzione standard di sodio (Na 200 ppm) R*.

Misurare l'intensità di emissione a 589 nm.

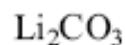
Bicarbonato. Titolare un volume della soluzione in esame, esattamente misurato ed equivalente a 1 g di sodio bicarbonato, con *acido cloridrico 0,5 M*, usando *metilarancio R* come indicatore.

1 ml di *acido cloridrico 0,5 M* equivale a 30,5 mg di HCO_3^- .

LITIO CARBONATO

(pg. 2279 Vol. 2 EPh VI)

Lithii carbonas



M_r 73,9

DEFINIZIONE

Il litio carbonato contiene non meno del 98,5 per cento e non più dell'equivalente del 100,5 per cento di Li_2CO_3 .

CARATTERI

Polvere bianca, poco solubile in acqua, praticamente insolubile in alcool.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,500 g in 25,0 ml di *acido cloridrico 1 M*. Titolare con *sodio idrossido 1 M*, utilizzando come indicatore *metilarancio soluzione R*.

1 ml di *acido cloridrico 1 M* equivale a 36,95 mg di Li_2CO_3 .

CALCIO IDROSSIDO

(pg. 1389 Vol. 2 EPh VI)

Calcii hydroxidum

Ca(OH)₂

M_r 74,1

DEFINIZIONE

Il calcio idrossido contiene non meno del 95,0 per cento e non più dell'equivalente del 100,5 per cento di Ca(OH)₂.

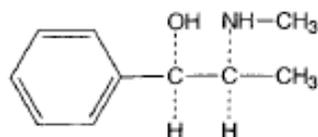
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Aggiungere 20-30 ml di *acqua R* e 0,5 ml di *fenolftaleina soluzione R* a 1,500 g della sostanza in esame entro un mortaio. Titolare sotto agitazione con *acido cloridrico 1 M* fino alla scomparsa della colorazione rossa. Usare la soluzione finale nel saggio per i carbonati.

1 ml di *acido cloridrico 1 M* equivale a 37,05 mg di Ca(OH)₂.

EFEDRINA ANIDRA

Ephedrinum anhydricum



$C_{10}H_{15}NO$

M_r 165,2

DEFINIZIONE

L'efedrina anidra contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di (1*R*,2*S*)-2-metilammino-1-fenilpropan-1-olo, calcolato con riferimento alla sostanza anidra.

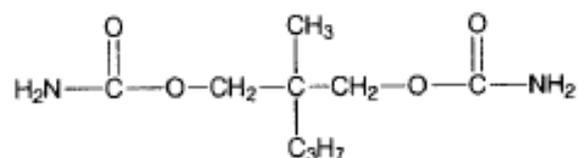
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,200 g in 5 ml di *alcool R* e aggiungere 20,0 ml di *acido cloridrico 0,1 M*. Usando 0,05 ml di *rosso metile soluzione R* come indicatore, titolare con *sodio idrossido 0,1 M* fino a che il colore vira al giallo.

1 ml di *acido cloridrico 0,1 M* equivale a 16,52 mg di $C_{10}H_{15}NO$.

MEPROBAMATO

Meprobamatum

 $\text{C}_9\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_4$ M_r 218,3**DEFINIZIONE**

Il meprobamato contiene non meno del 97,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di 2-metil-2-propilpropan-1,3-diile dicarbammato con riferimento alla sostanza essiccata.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,1000 g in 15 ml di una soluzione al 25 per cento *V/V* di *acido solforico R* e bollire a ricadere per 3 h. Raffreddare e disciogliere con cautela aggiungendo 30 ml di *acqua R*; raffreddare ancora e porre in un pallone per distillazione in corrente di vapore. Aggiungere 40 ml di *sodio idrossido soluzione concentrata R* e distillare immediatamente facendo passare una corrente di vapore attraverso la miscela. Raccogliere il distillato in 40 ml di una soluzione (40 g/l) di *acido borico R* fino ad ottenere un volume totale di circa 200 ml. Aggiungere 0,25 ml di *rosso metile indicatore misto R*. Titolare con *acido cloridrico 0,1 M*, fino a che il colore vira dal verde al viola. Eseguire una titolazione in bianco.

1 ml di *acido cloridrico 0,1 M* equivale a 10,91 mg di $\text{C}_9\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_4$.

AMMONIO CLORURO

Ammonii chloridum

NH₄Cl

M_r 53,49

DEFINIZIONE

L'ammonio cloruro contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 100,5 per cento di NH₄Cl, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 1,000 g in 20 ml di *acqua R* ed aggiungere una miscela di 5 ml di *formaldeide soluzione R*, precedentemente neutralizzata con *fenolftaleina soluzione R*, e 20 ml di *acqua R*. Dopo 1 - 2 min, titolare lentamente con *sodio idrossido 1 M*, in presenza di 0,2 ml dello stesso indicatore.

1 ml di *sodio idrossido 1 M* equivale a 53,49 mg di NH₄Cl.

ACIDO BORICO

Acidum boricum

H_3BO_3

M_r 61,8

DEFINIZIONE

L'acido borico contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 100,5 per cento di H_3BO_3 .

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 1,000 g a caldo in 100 ml di *acqua R* contenente 15 g di *mannitolo R*. Titolare con *sodio idrossido 1 M*, utilizzando come indicatore 0,5 ml di *fenolftaleina soluzione R*, fino a comparsa del colore rosa.

1 ml di *sodio idrossido 1 M* equivale a 61,8 mg di H_3BO_3 .

BORACE

Borax

$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

M_r 381,4

DEFINIZIONE

Il borace contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 103,0 per cento di disodio tetra-borato decaidrato.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 20 g di *mannitolo R* in 100 ml di *acqua R*, scaldando se necessario, e raffreddare. Aggiungere 0,5 ml di *fenolftaleina soluzione R* e neutralizzare con *sodio idrossido 0,1 M* fino ad ottenere una colorazione rosa. Aggiungere 3,00 g di sostanza in esame a questa soluzione. Scaldare fino a completa dissoluzione, raffreddare e titolare con *sodio idrossido 1 M* fino a comparsa del colore rosa.

1 ml di *sodio idrossido 1 M* equivale a 0,1907 g di $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$.

ACIDO BORICO BAGNO OCULARE

(pg. 1024 FU XII)

Bagno oculare, soluzione

Il bagno oculare di acido borico soddisfa anche ai requisiti definiti nella monografia Preparazioni oftalmiche (1163)

DEFINIZIONE

Il bagno oculare di acido borico è una soluzione sterile che ha la seguente composizione:

<i>Acido borico</i>	1,00 g
<i>Borace</i>	0,35 g
<i>Zinco solfato</i>	0,05 g
<i>Acqua depurata q.b a</i>	100 g

Può contenere un idoneo antimicrobico.

Contenuto di acido borico totale (H_3BO_3): non meno dell'1,165 per cento e non più dell'1,288 per cento.

Contenuto di zinco solfato ($ZnSO_4 \cdot 7H_2O$): non meno dello 0,0475 per cento e non più dello 0,0525 per cento.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Acido borico totale. A 100 ml di preparazione in esame aggiungere 15 g di *mannitolo R*. Titolare con *sodio idrossido 1 M* usando come indicatore *fenolftaleina soluzione R*.

1 ml di *sodio idrossido 1 M* equivale a 61,8 mg di H_3BO_3 .

Zinco solfato. A 100 ml di preparazione in esame aggiungere 10 ml di *tampone soluzione a pH 10,9 R* e 50 mg circa di *nero mordente 11 miscela composta R*. Titolare con *sodio edetato 0,01 M* fino al viraggio dal violetto a blu.

1 ml di *sodio edetato 0,01 M* equivale a 2,875 mg di $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$.

ACIDO BORICO UNGUENTO

Vaselina borica (unguento)

L'unguento di acido borico soddisfa anche ai requisiti definiti nella monografia Preparazioni semisolide per applicazione cutanea (0132).

DEFINIZIONE

L'unguento di acido borico contiene *Acido borico* in *Vaselina bianca*.

Contenuto di acido borico (H_3BO_3): non meno del 95,0 per cento e non più del 105,0 per cento della quantità indicata in etichetta.

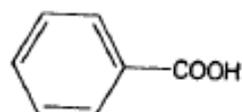
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Pesare esattamente circa 5 g di preparazione in esame ed introdurli in una beuta a collo largo da 250 ml. Aggiungere 30 ml di soluzione di *glicerolo 85 per cento R*, precedentemente neutralizzato con *sodio idrossido 0,1 M* in presenza di *fenolftaleina soluzione R1*. Scaldare a b.m. fino a completa fusione. Filtrare. Lavare la beuta con 20 ml di *glicerolo 85 per cento R* precedentemente neutralizzato con *sodio idrossido 0,1 M* in presenza di *fenolftaleina soluzione R1*. Scaldare a b.m. Filtrare. Unire le soluzioni ottenute dalla filtrazione e titolare immediatamente con *sodio idrossido 0,1 M* in presenza di 1 ml di *fenolftaleina soluzione R1*, fino a comparsa del colore rosa.

1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 6,18 mg di H_3BO_3 .

ACIDO BENZOICO

Acidum benzoicum



$C_7H_6O_2$

M_r 122,1

DEFINIZIONE

L'acido benzoico contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 100,5 per cento di acido benzencarbossilico.

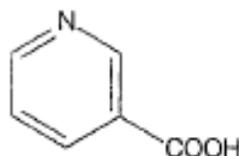
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,200 g in 20 ml *alcool R* e titolare con *sodio idrossido 0,1 M*, utilizzando come indicatore 0,1 ml di *rosso fenolo soluzione R*, fino a che il colore vira dal giallo al rosso-violetto.

1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 12,21 mg di $C_7H_6O_2$.

ACIDO NICOTINICO

Acidum nicotinicum



$C_6H_5NO_2$

M_r 123,1

DEFINIZIONE

L'acido nicotinicum contiene non meno del 99,5 per cento e non più dell'equivalente del 100,5 per cento di acido piridin-3-carbossilico, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

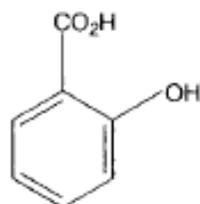
Disciogliere 0,250 g in 50 ml di *acqua R*. Titolare con *sodio idrossido 0,1 M*, usando come indicatore 0,25 ml di *fenolftaleina soluzione R*, fino a comparsa del colore rosa. Effettuare una titolazione in bianco.

1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 12,31 mg di $C_6H_5NO_2$.

ACIDO SALICILICO

Acidum salicylicum

(pg. 2859 Vol. 2 EPh VI)



$C_7H_6O_3$

M_r 138,1

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

DEFINIZIONE

L'acido salicilico contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 100,5 per cento di acido 2-idrossibenzencarbossilico, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

Disciogliere 0,120 g in 30 ml di *alcool R* e aggiungere 20 ml di *acqua R*. Titolare con *sodio idrossido 0,1 M*, usando come indicatore 0,1 ml di *rosso fenolo soluzione R*.

1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 13,81 mg di $C_7H_6O_3$.

ACIDO SALICILICO SOLUZIONE CUTANEA

Acido salicilico soluzione idroalcolica

La soluzione cutanea di acido salicilico soddisfa anche ai requisiti definiti nella monografia Preparazioni liquide per applicazione cutanea (0927).

DEFINIZIONE

La soluzione cutanea di acido salicilico contiene *Acido salicilico* in etanolo al 70 per cento.

Contenuto di acido salicilico ($C_7H_6O_3$): non meno del 95,0 per cento e non più del 105,0 per cento della quantità indicata in etichetta.

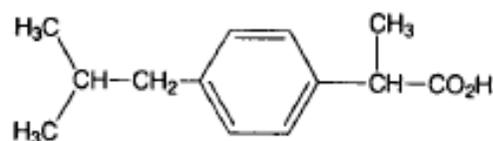
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

In un recipiente da 100 ml pesare 20 g circa di preparazione in esame e diluire con 20 ml di *acqua R*. Titolare con *sodio idrossido 0,1 M* usando come indicatore *rosso fenolo soluzione R*.

1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 13,81 mg di $C_7H_6O_3$.

IBUPROFENE

Ibuprofenum



$C_{13}H_{18}O_2$

M_r 206,3

DEFINIZIONE

L'ibuprofene contiene non meno del 98,5 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di acido (*RS*)-2-(4-isobutilfenil)propionico, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

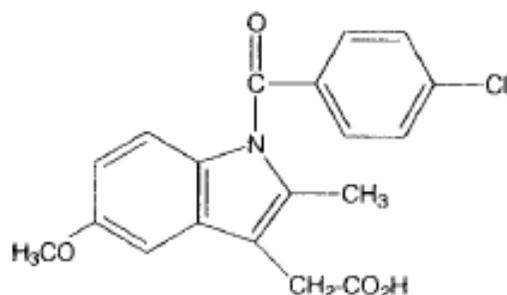
Disciogliere 0,450 g in 50 ml di *metanolo R*. Aggiungere 0,4 ml di *fenolftaleina soluzione R1*. Titolare con *sodio idrossido 0,1 M* fino ad ottenere una colorazione rosa. Effettuare una titolazione in bianco.

1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 20,63 mg di $C_{13}H_{18}O_2$.

INDOMETACINA

Indometacinum

(pg. 2132 Vol. 2 EPh VI)



$C_{19}H_{16}ClNO_4$

M_r 357,8

DEFINIZIONE

L'indometacina contiene non meno del 98,5 per cento e non più dell'equivalente del 100,5 per cento di acido [1-(4-clorobenzoil)-5-metossi-2-metilindol-3-il] acetico, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

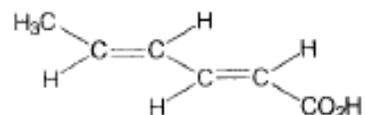
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,300 g in 75 ml di *acetone R*, nel quale sia stato fatto precedentemente passare per 15 min *azoto R* esente da anidride carbonica. Mantenere la soluzione sotto flusso costante di azoto. Aggiungere 0,1 ml di *fenolftaleina soluzione R*. Titolare con *sodio idrossido 0,1 M*. Effettuare una titolazione in bianco.

1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 35,78 mg di $C_{19}H_{16}ClNO_4$.

ACIDO SORBICO

Acidum sorbicum



$C_6H_8O_2$

M_r 112,1

DEFINIZIONE

L'acido sorbico contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di acido (*E,E*)-esa-2,4-dienoico, calcolato con riferimento alla sostanza anidra.

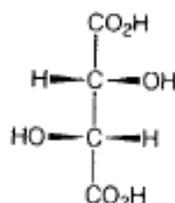
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,1000 g in 20 ml di *alcool R*. Titolare con *sodio idrossido 0,1 M*, usando come indicatore 0,2 ml di *fenolftaleina soluzione R*, fino a comparsa del colore rosa.

1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 11,21 mg di $C_6H_8O_2$.

ACIDO TARTARICO

Acidum tartaricum



$\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6$

M_r 150,1

DEFINIZIONE

L'acido tartarico contiene non meno del 99,5 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di acido (2*R*,3*R*)-2,3-diidrossibutandioico, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

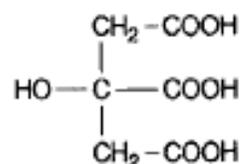
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,650 g in 25 ml di *acqua R*. Titolare con *sodio idrossido 1 M* usando come indicatore 0,5 ml di *fenoftaleina soluzione R*, fino a comparsa del colore rosa.

1 ml di *sodio idrossido 1 M* equivale a 75,05 mg di $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6$.

ACIDO CITRICO ANIDRO

Acidum citricum anhydricum



$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$

M_r 192,1

DEFINIZIONE

L'acido citrico anidro contiene non meno del 99,5 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di acido 2-idrossipropan-1,2,3-tricarbossilico, calcolato con riferimento alla sostanza anidra.

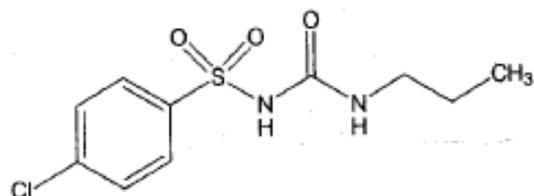
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,550 g in 50 ml di *acqua R*. Titolare con *sodio idrossido 1 M*, usando come indicatore 0,5 ml di *fenolftaleina soluzione R*.

1 ml di *sodio idrossido 1 M* equivale a 64,03 mg di $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$.

CLORPROPAMIDE

Chlorpropamidum



$C_{10}H_{13}ClN_2O_3S$

M_r 276,7

DEFINIZIONE

La clorpropamide contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di 1-[(4-clorofenilsolfonil)]-3-propilurea, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

(pg. 1511 Vol. 2 EPh VI)

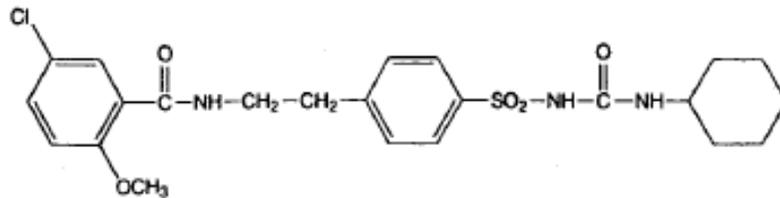
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,250 g in una miscela di 50 ml di *alcool R* precedentemente neutralizzato usando *fenolftaleina soluzione RI* come indicatore e aggiungere 25 ml di *acqua R*. Titolare con *sodio idrossido 0,1 M* fino a viraggio dell'indicatore al rosa.

1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 27,67 mg di $C_{10}H_{13}ClN_2O_3S$.

GLIBENCLAMIDE

Glibenclamidum



$C_{23}H_{28}ClN_3O_5S$

M_r 494,0

DEFINIZIONE

La glibenclamide contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di 1-[4-[2-(5-cloro-2-metossibenzammido)etil]bensensolfonil]-3-cicloesilurea, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

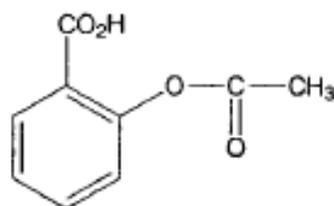
Disciogliere 0,400 g, scaldando, in 100 ml di *alcool R*. Titolare con *sodio idrossido 0,1 M*, utilizzando come indicatore 0,1 ml di *fenolftaleina soluzione R*, fino ad ottenere un colore rosso.

1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 49,40 mg di $C_{23}H_{28}ClN_3O_5S$.

ACIDO ACETILSALICILICO

(pg. 1103 Vol. 2 EPh VI)

Acidum acetylsalicylicum



$C_9H_8O_4$

M_r 180,2

DEFINIZIONE

L'acido acetilsalicilico contiene non meno del 99,5 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di acido 2-acetossibenzoico, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere, in una beuta con tappo a smeriglio, 1,00 g in 10 ml di *alcool R*. Aggiungere 50,0 ml di *sodio idrossido 0,5 M*. Tappare la beuta e lasciare a riposo per 1 h. Titolare con *acido cloridrico 0,5 M*, usando come indicatore 0,2 ml di *fenolftaleina soluzione R*. Effettuare una prova in bianco.

1 ml di *sodio idrossido 0,5 M* equivale a 45,04 mg di $C_9H_8O_4$.

ACIDO ACETILSALICILICO COMPRESSE

Le compresse di acido acetilsalicilico soddisfano anche ai requisiti definiti nella monografia Compresse (0478).

DEFINIZIONE

Le compresse di acido acetilsalicilico contengono *Acido acetilsalicilico* in adeguati eccipienti.

Contenuto di acido acetilsalicilico ($C_9H_8O_4$): non meno del 95,0 per cento e non più del 105,0 per cento della quantità indicata in etichetta.

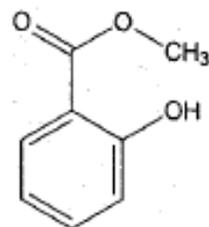
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Polverizzare finemente non meno di 20 compresse. Ad una quantità di polvere, esattamente pesata e corrispondente a circa 500 mg di acido acetilsalicilico, aggiungere 30 ml di *sodio idrossido 0,5 M*; far bollire per 10 min e titolare l'eccesso di alcali con *acido cloridrico 0,5 M* usando come indicatore *rosso fenolo soluzione R*. Contemporaneamente e nelle stesse condizioni eseguire una titolazione in bianco.

1 ml di *sodio idrossido 0,5 M* equivale a 45,04 mg di $C_9H_8O_4$.

METILE SALICILATO

Methylis salicylas



$C_8H_8O_3$

M_r 152,1

DEFINIZIONE

Il metile salicilato contiene non meno del 99,0 per cento *m/m* e non più dell'equivalente del 100,5 per cento *m/m* di metile 2-idrossibenzoato.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

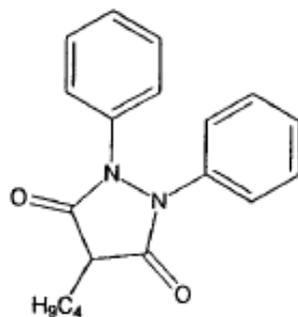
Disciogliere 0,500 g in 25 ml di *alcool R*. Aggiungere 0,05 ml di *rosso fenolo soluzione R* e neutralizzare con *sodio idrossido 0,1 M*. Aggiungere 50,0 ml di *sodio idrossido 0,1 M* alla soluzione neutralizzata e scaldare a b.m., a ricadere, per 30 min. Raffreddare e titolare con *acido cloridrico 0,1 M*. Calcolare il volume di *sodio idrossido 0,1 M* utilizzato nella saponificazione. Eseguire una prova in bianco.

1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 15,21 mg di $C_8H_8O_3$.

FENILBUTAZONE

Phenylbutazonum

(pg. 2665 Vol. 2 EPh VI)



$C_{19}H_{20}N_2O_2$

M_r 308,4

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,500 g in 25 ml di *acetone R* e aggiungere 0,5 ml di *blu bromotimolo soluzione RI*. Titolare con *sodio idrossido 0,1 M* fino ad ottenere una colorazione blu che persiste per 15 s. Effettuare una titolazione in bianco.

1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 30,84 mg di $C_{19}H_{20}N_2O_2$.

DEFINIZIONE

Il fenilbutazone contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento del 4-butil-1,2-difenilpirazolidin-3,5-dione, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

GLICEROLO

Glycerolum



$\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$

M_r 92,1

DEFINIZIONE

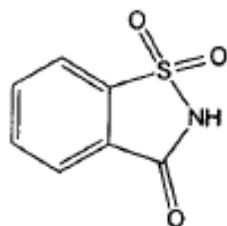
Il glicerolo contiene non meno del 98,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di 1,2,3-propantriolo, calcolato con riferimento alla sostanza anidra.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Mescolare accuratamente 0,1000 g con 45 ml di *acqua R*. Aggiungere 25,0 ml di una soluzione (21,4 g/l) di *sodio periodato R*. Lasciare a riposo al riparo dalla luce per 15 min. Aggiungere 5,0 ml di una soluzione (500 g/l) di *glicole etilenico R* e lasciare a riposo al riparo dalla luce per 20 min. Titolare con *sodio idrossido 0,1 M* utilizzando come indicatore 0,5 ml di *fenolf-taleina soluzione R*. Effettuare una titolazione in bianco. 1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 9,21 mg di $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$.

SACCARINA

Saccharinum



$C_7H_5NO_3S$

M_r 183,2

DEFINIZIONE

La saccarina contiene non meno del 98,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di 1,2-benzisotiazol-3(2H)-one 1,1-diossido, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

(pg. 2849 Vol. 2 EPh VI)

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,150 g in 25 ml di *alcool R*, scaldando leggermente se necessario. Aggiungere 25 ml di *acqua R* e 0,25 ml di *fenolftaleina soluzione R1*. Titolare con *sodio idrossido 0,1 M*. Effettuare una titolazione in bianco.

1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 18,32 mg di $C_7H_5NO_3S$.

CLORALIO IDRATO

Chlorali hydras



M_r 165,4

DEFINIZIONE

Il cloralio idrato contiene non meno del 98,5 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di 2,2,2-tricloroetan-1,1-diolo.

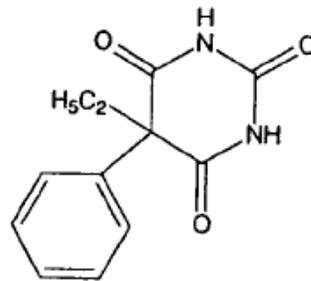
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 4,000 g in 10 ml di *acqua R* ed aggiungere 40,0 ml di *sodio idrossido 1 M*. Lasciare a riposo per 2 min esatti e titolare con *acido solforico 0,5 M*, usando come indicatore 0,1 ml di *fenolftaleina soluzione R*. Titolare la soluzione neutralizzata con *argento nitrato 0,1 M*, usando come indicatore 0,2 ml di *potassio cromato soluzione R*. Calcolare il volume in millilitri di *sodio idrossido 1 M* utilizzato, sottraendo dal volume di *sodio idrossido 1 M* aggiunto all'inizio della titolazione, il volume di *acido solforico 0,5 M* utilizzato nella prima titolazione e 2/15 del volume di *argento nitrato 0,1 M* utilizzato nella seconda titolazione.

1 ml di *sodio idrossido 1 M* equivale a 0,1654 g di $\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}_3\text{O}_2$.

FENOBARBITAL

Phenobarbitalum



$C_{12}H_{12}N_2O_3$

M_r 232,2

DEFINIZIONE

Il fenobarbital contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di 5-etil-5-fenil-1*H*,3*H*,5*H*-pirimidin-2,4,6-trione, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,100 g in 5 ml di *piridina R*. Aggiungere 0,5 ml di *timolftaleina soluzione R* e 10 ml di *argento nitrato soluzione in piridina R*. Titolare con *sodio idrossido soluzione alcoolica 0,1 M* fino ad ottenere una colorazione blu netta. Effettuare una titolazione in bianco.

1 ml di *sodio idrossido soluzione alcoolica 0,1 M* equivale a 11,61 mg di $C_{12}H_{12}N_2O_3$.

FENOBARBITAL COMPRESSE

Le compresse di fenobarbital soddisfano anche ai requisiti definiti nella monografia Compresse (0478).

DEFINIZIONE

Le compresse di fenobarbital contengono *Fenobarbital* in adeguati eccipienti.

Contenuto di fenobarbital ($C_{12}H_{12}N_2O_3$): non meno del 95,0 per cento e non più del 105,0 per cento della quantità indicata in etichetta.

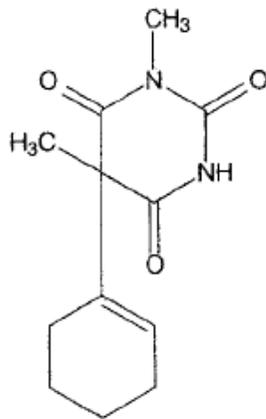
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Pesare e polverizzare finemente non meno di 20 compresse. Estrarre una quantità di polvere, esattamente pesata e corrispondente a circa 100 mg di fenobarbital, con tre porzioni successive ciascuna da 50 ml di *alcool R* e filtrare. Evaporare a secco gli estratti riuniti. Disciogliere il residuo ottenuto in 5 ml di *piridina R*, e aggiungere alla soluzione 5 gocce di *timolftaleina soluzione R* e 10 ml di *argento nitrato soluzione in piridina R*. Titolare con *sodio idrossido 0,1 M* in *alcool R* fino a viraggio al blu.

1 ml di *sodio idrossido 0,1 M* equivale a 11,61 mg di $C_{12}H_{12}N_2O_3$.

ESOBARBITAL

Hexobarbitalum



$C_{12}H_{16}N_2O_3$

M_r 236,3

DEFINIZIONE

L'esobarbital contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di 5-(1-cicloesenil)-1,5-dimetil-1*H*,3*H*,5*H*-pirimidin-2,4,6-trione, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

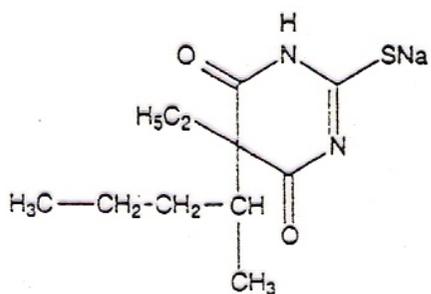
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,200 g in 5 ml di *piridina R*. Aggiungere 0,5 ml di *timolftaleina soluzione R* e 10 ml di *argento nitrato soluzione in piridina R*. Titolare con *sodio idrossido soluzione etanolica 0,1 M* fino a che il colore vira al blu netto. Eseguire una titolazione in bianco.

1 ml di *sodio idrossido soluzione etanolica 0,1 M* equivale a 23,63 mg di $C_{12}H_{16}N_2O_3$.

TIOPENTALE SODICO E SODIO CARBONATO

Thiopentalum natricum et natrii carbonas



DEFINIZIONE

Il tiopentale sodico e sodio carbonato è una miscela del derivato sodico del 5-etil-5-(1-metilbutil)-2-tiosso-1*H*,5*H*-pirimidin-4,6-dione ($C_{11}H_{17}N_2NaO_2S$; M_r 264,3) e di sodio carbonato anidro, contenente l'equivalente di non meno dell'84,0 per cento e non più dell'87,0 per cento di tiopentale, e non meno del 10,2 per cento e non più dell'11,2 per cento di Na, entrambi calcolati con riferimento alla sostanza essiccata.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Sodio. Disciogliere 0,400 g in 30 ml di *acqua R*. Aggiungere 0,1 ml di *rosso metile soluzione R* e titolare con *acido cloridrico 0,1 M* fino a far virare la colorazione al rosso. Bollire leggermente per 2 min. Raffreddare e, se necessario, continuare la titolazione con *acido cloridrico 0,1 M* fino a far virare nuovamente la colorazione al rosso.

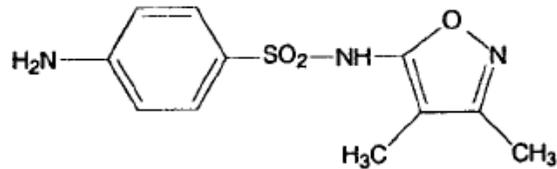
1 ml di *acido cloridrico 0,1 M* equivale a 2,299 mg di Na.

Tiopentale. Disciogliere 0,150 g in 5 ml di *acqua R*. Aggiungere 2 ml di *acido solforico diluito R* ed agitare con quattro porzioni, da 10 ml ciascuna, di *cloroformio R*. Riunire gli strati cloroformici, filtrare ed evaporare a secco il filtrato a b.m. Disciogliere il residuo in 30 ml di *dimetilformamide R*, precedentemente neutralizzata, ed aggiungere 0,1 ml di una soluzione (2 g/l) di *blu timolo R*. Titolare immediatamente con *litio metossido 0,1 M* fino a far virare la colorazione al blu. Durante la titolazione proteggere la soluzione dall'anidride carbonica dell'aria.

1 ml di *litio metossido 0,1 M* equivale a 24,23 mg di $C_{11}H_{18}N_2O_2S$.

SULFUFURAZOLO

Sulfafurazolum



$C_{11}H_{13}N_3O_3S$

M_r 267,3

DEFINIZIONE

Il sulfafurazolo contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di 4-ammino-*N*-(3,4-dimetilisossazol-5-il)benzensolfonammide, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,200 g in 50 ml di *acetone R*. Titolare con *tetrabuttilammonio idrossido 0,1 M* usando come indicatore una soluzione (4 g/l) di *blu timolo R* in *metanolo R*.

1 ml di *tetrabuttilammonio idrossido 0,1 M* equivale a 26,73 mg di $C_{11}H_{13}N_3O_3S$.

IDROGENO PEROSSIDO SOLUZIONE 3 PER CENTO

Hydrogenii peroxidum 3 per centum

DEFINIZIONE

L'idrogeno perossido soluzione 3 per cento contiene non meno del 2,5 per cento *m/m* e non più del 3,5 per cento *m/m* di H_2O_2 (M_r 34,01). Un volume di questa soluzione corrisponde a circa 10 volte il suo volume di ossigeno. Può essere aggiunto un idoneo stabilizzante.

IDROGENO PEROSSIDO SOLUZIONE 30 PER CENTO

Hydrogenii peroxidum 30 per centum

DEFINIZIONE

L'idrogeno perossido soluzione 30 per cento contiene non meno del 29,0 per cento *m/m* e non più del 31,0 per cento *m/m* di H_2O_2 (M_r 34,01). Un volume di questa soluzione corrisponde a circa 110 volte il suo volume di ossigeno. Può essere aggiunto un idoneo stabilizzante.

(pg. 2094 Vol. 2 EPh VI)

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Diluire 10,0 g a 100,0 ml con *acqua R*. Aggiungere 20 ml di *acido solforico diluito R* a 10,0 ml di questa soluzione. Titolare con *potassio permanganato 0,02 M*, fino a che il colore vira al rosa.

1 ml di *potassio permanganato 0,02 M* equivale a 1,701 mg di H_2O_2 oppure a 0,56 ml di ossigeno.

(pg. 2094 Vol. 2 EPh VI)

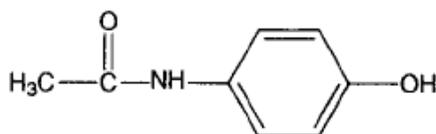
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Diluire 1,00 g a 100,0 ml con *acqua R*. Aggiungere 20 ml di *acido solforico diluito R* a 10,0 ml di questa soluzione. Titolare con *potassio permanganato 0,02 M*, fino a che il colore vira al rosa.

1 ml di *potassio permanganato 0,02 M* equivale a 1,701 mg di H_2O_2 oppure a 0,56 ml di ossigeno.

PARACETAMOLO

Paracetamolium



$C_8H_9NO_2$

M_r 151,2

DEFINIZIONE

Il paracetamolo contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di *N*-(4-idrossifenil)acetammide, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

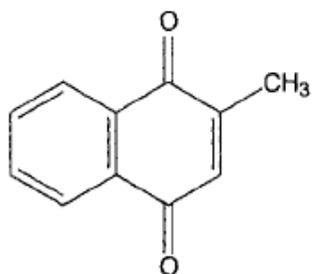
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,300 g in una miscela di 10 ml di *acqua R* e 30 ml di *acido solforico diluito R*. Bollire a ricadere per 1 h, raffreddare e diluire a 100,0 ml con *acqua R*. Aggiungere, a 20,0 ml della soluzione, 40 ml di *acqua R*, 40 g di ghiaccio, 15 ml di *acido cloridrico diluito R* e 0,1 ml di *ferroina R*. Titolare con *ammonio e cerio solfato 0,1 M*, fino ad ottenere un colore giallo. Eseguire una titolazione in bianco.

1 ml di *ammonio e cerio solfato 0,1 M* equivale a 7,56 mg di $C_8H_9NO_2$.

MENADIONE

Menadionum

 $C_{11}H_8O_2$ M_r 172,2**DEFINIZIONE**

Il menadione contiene non meno del 98,5 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di 2-metil-1,4-naftochinone, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

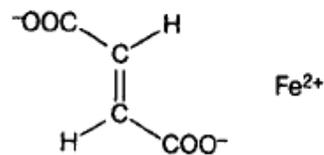
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere, in un recipiente con un tappo sormontato da una valvola, 0,150 g in 15 ml di *acido acetico glaciale R*. Aggiungere 15 ml di *acido cloridrico diluito R* ed 1 g di *zinco polvere R*. Tappare il recipiente. Lasciare a riposo la miscela per 60 min, al riparo dalla luce, agitando di tanto in tanto. Filtrare la soluzione su cotone, lavare con tre porzioni, ognuna di 10 ml, di *acqua esente da anidride carbonica R*. Aggiungere 0,1 ml di *ferroina R* e titolare immediatamente il filtrato riunito ai lavaggi con *ammonio e cerio nitrato 0,1 M*.

1 ml di *ammonio e cerio nitrato 0,1 M* equivale a 8,61 mg di $C_{11}H_8O_2$.

FERROSO FUMARATO

Ferrosi fumaras

 $C_4H_2FeO_4$ M_r 169,9**DEFINIZIONE**

Il ferroso fumarato contiene non meno del 93,0 per cento di ferro(II) (*E*)-butendioato, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

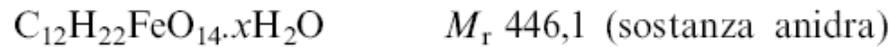
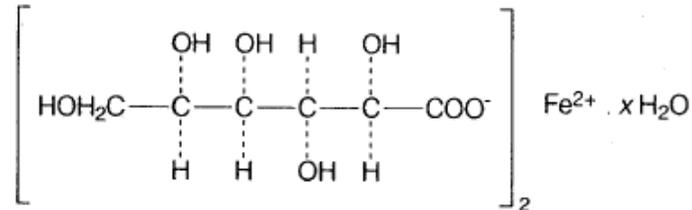
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere, scaldando leggermente, 0,150 g in 7,5 ml di *acido solforico diluito R*. Raffreddare e aggiungere 25 ml di *acqua R*. Aggiungere 0,1 ml di *ferroina R*. Titolare immediatamente con *ammonio e cerio solfato 0,1 M* fino a far virare il colore da arancione a verde-bluastrò chiaro.

1 ml di *ammonio e cerio solfato 0,1 M* equivale a 16,99 mg di $C_4H_2FeO_4$.

FERROSO GLUCONATO

Ferrosi gluconas

**DEFINIZIONE**

Il gluconato ferroso è ferro(II) di(D-gluconato). Contiene non meno dell'11,8 per cento e non più del 12,5 per cento di ferro(II), calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,5 g di *sodio bicarbonato R* in una miscela di 30 ml di *acido solforico diluito R* e 70 ml di *acqua R*. Non appena terminata l'effervescenza, disciogliere nella soluzione, agitando leggermente, 1,00 g della sostanza in esame. Titolare con *ammonio e cerio nitrato 0,1 M* fino a scomparsa della colorazione rossa, usando come indicatore 0,1 ml di *ferroina R*.

1 ml di *ammonio e cerio nitrato 0,1 M* equivale a 5,585 mg di ferro (II).

FERROSO SOLFATO

Ferrosi sulfas

$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

M_r 278,0

DEFINIZIONE

Il ferroso solfato contiene non meno del 98,0 per cento e non più dell'equivalente del 105,0 per cento di $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$.

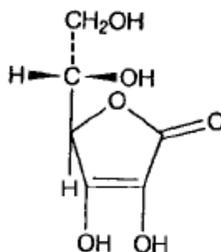
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 2,5 g di *sodio bicarbonato R* in una miscela di 150 ml di *acqua R* e 10 ml di *acido solforico R*. Quando termina l'effervescenza aggiungere alla soluzione 0,500 g della sostanza in esame e disciogliere agitando leggermente. Aggiungere 0,1 ml di *ferroina R* e titolare con *ammonio e cerio nitrato 0,1 M* fino a scomparsa del colore rosso.

1 ml di *ammonio e cerio nitrato 0,1 M* equivale a 27,80 mg di $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$.

ACIDO ASCORBICO

Acidum ascorbicum



$C_6H_8O_6$

M_r 176,1

(pg. 1221 Vol. 2 EPh VI)

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,150 g in una miscela di 10 ml di *acido solforico diluito R* ed 80 ml di *acqua esente da anidride carbonica R*. Aggiungere 1 ml di *amido soluzione R*. Titolare con *iodio 0,05 M* fino a che compare un colore blu-violetto persistente.

1 ml di *iodio 0,05 M* equivale a 8,81 mg di $C_6H_8O_6$.

ACIDO ASCORBICO COMPRESSE

(pg. 1023 FU XII)

Le compresse di acido ascorbico soddisfano anche ai requisiti definiti nella monografia Compresse (0478).

DEFINIZIONE

Le compresse di acido ascorbico contengono *Acido ascorbico* in adeguati eccipienti.

Contenuto di acido ascorbico ($C_6H_8O_6$): non meno del 90,0 per cento e non più del 110,0 per cento della quantità indicata in etichetta.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

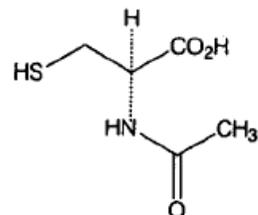
Polverizzare non meno di 20 compresse. Pesare esattamente una quantità di polvere, corrispondente a circa 200 mg di acido ascorbico. Agitare con una miscela di 80 ml di *acqua esente da anidride carbonica R* e 25 ml di *acido solforico diluito R*. Aggiungere 1 ml di *amido soluzione R*. Titolare con *iodio 0,05 M* fino a che compare un colore blu-violetto persistente.

1 ml di *iodio 0,05 M* equivale a 8,81 mg di $C_6H_8O_6$.

ACETILCISTEINA

(pg. 1100 Vol. 2 EPh VI)

Acetylcysteinum



C₅H₉NO₃S

*M*_r 163,2

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,140 g in 60 ml di *acqua R* ed aggiungere 10 ml di *acido cloridrico diluito R*. Dopo raffreddamento in acqua ghiacciata, aggiungere 10 ml di *potassio ioduro soluzione R* e titolare con *iodio 0,05 M*, utilizzando 1 ml di *amido soluzione R* come indicatore.

1 ml di *iodio 0,05 M* equivale a 16,32 mg di C₅H₉NO₃S.

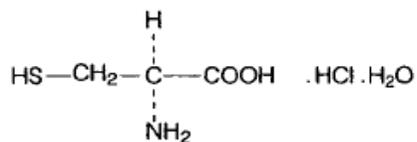
DEFINIZIONE

L'acetilcisteina contiene non meno del 98,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di acido (*R*)-2-acetammido-3-mercaptopropanoico, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

CISTEINA CLORIDRATO MONOIDRATO

(pg. 1636 Vol. 2 EPh VI)

Cysteini hydrochloridum monohydricum



$\text{C}_3\text{H}_8\text{ClNO}_2\text{S} \cdot \text{H}_2\text{O}$

M_r 175,6

DEFINIZIONE

La cisteina cloridrato monoidrato contiene non meno del 98,5 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di acido (*R*)-2-ammino-3-mercaptopropanoico cloridrato, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

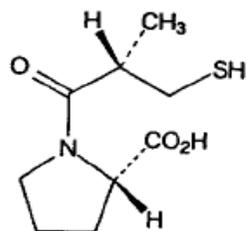
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere, in una beuta con tappo a smeriglio, 0,300 g della sostanza in esame e 4 g di *potassio ioduro R* in 20 ml di *acqua R*. Raffreddare la soluzione in un bagno di ghiaccio ed aggiungere 3 ml di *acido cloridrico R1* e 25,0 ml di *iodio 0,05 M*. Tappare la beuta e lasciare a riposo al buio per 20 min. Titolare con *sodio tiosolfato 0,1 M* usando come indicatore 3 ml di *amido soluzione R*, aggiunti verso la fine della titolazione. Eseguire una prova in bianco.

1 ml di *iodio 0,05 M* equivale a 15,76 mg di $\text{C}_3\text{H}_8\text{ClNO}_2\text{S}$.

CAPTOPRIL

Captoprilum



$C_9H_{15}NO_3S$

M_r 217,3

DEFINIZIONE

Il captopril contiene non meno del 98,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,5 per cento di acido (2*S*)-1-[(2*S*)-3-mercapto-2-metilpropanoil]pirrolidin-2-carbossilico, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

(pg. 1407 Vol. 2 EPh VI)

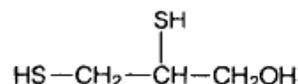
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,150 g in 30 ml di *acqua R*. Titolare con *iodio 0,05 M*, determinando potenziometricamente (2.2.20) il punto di fine titolazione. Usare un elettrodo combinato di platino.

1 ml di *iodio 0,05 M* equivale a 21,73 mg di $C_9H_{15}NO_3S$.

DIMERCAPROLO

Dimercaprolum



$\text{C}_3\text{H}_8\text{OS}_2$

M_r 124,2

DEFINIZIONE

Il dimercaprolo contiene non meno del 98,5 per cento e non più dell'equivalente del 101,5 per cento di (*RS*)-2,3-dimercaptopropanolo.

SODIO TIOSOLFATO

Natrii thiosulfas

$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

M_r 248,2

DEFINIZIONE

Il sodio tiosolfato contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$.

(pg. 1716 Vol. 2 EPh VI)

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,100 g in 40 ml di *metanolo R*. Aggiungere 20 ml di *acido cloridrico 0,1 M* e 50,0 ml di *iodio 0,05 M*. Lasciare a riposo per 10 min e titolare con *sodio tiosolfato 0,1 M*. Eseguire una titolazione in bianco.

1 ml di *iodio 0,05 M* equivale a 6,21 mg di $\text{C}_3\text{H}_8\text{OS}_2$.

(pg. 2927 Vol. 2 EPh VI)

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,500 g in 20 ml di *acqua R* e titolare con *iodio 0,05 M*, utilizzando come indicatore 1 ml di *amido soluzione R* aggiunto verso la fine della titolazione.

1 ml di *iodio 0,05 M* equivale a 24,82 mg di $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$.

FORMALDEIDE SOLUZIONE 35 PER CENTO

Formaldehydi solutio (35 per centum)

DEFINIZIONE

La formaldeide soluzione 35 per cento contiene non meno del 34,5 per cento *m/m* e non più del 38,0 per cento *m/m* di formaldeide (CH_2O ; M_r 30,03) con metanolo come stabilizzante.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Introdurre 1,000 g del prodotto in esame in un pallone tarato da 100 ml, contenente 2,5 ml di *acqua R* e 1 ml di *sodio idrossido soluzione diluita R*, agitare e diluire a 100,0 ml con *acqua R*. Aggiungere 30,0 ml di *iodio 0,05 M* a 10,0 ml della soluzione. Mescolare ed aggiungere 10 ml di *sodio idrossido soluzione diluita R*. Dopo 15 min, aggiungere 25 ml di *acido solforico diluito R* e 2 ml di *amido soluzione R*. Titolare con *sodio tiosolfato 0,1 M*.

1 ml di *iodio 0,05 M* equivale a 1,501 mg di CH_2O .

POTASSIO IODATO

Kalium iodatum

KIO₃

M_r 213,9

DEFINIZIONE

Contiene non meno del 99,8 per cento di potassio iodato, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere circa 1,5 g in *acqua R* e diluire a 250 ml. A 25 ml della soluzione aggiungere 3 g di *potassio iodato R*, 100 ml di *acqua R* e 10 ml di *acido cloridrico R*. Titolare con *sodio tiosolfato 0,1 M* in presenza di *amido soluzione R*.

1 ml di *sodio tiosolfato 0,1 M* equivale a 3,567 mg di KIO₃.

IODIO SOLUZIONE CUTANEA

Iodio soluzione alcoolica I
Tintura di Iodio

La soluzione cutanea di iodio soddisfa anche ai requisiti definiti nella monografia Preparazioni liquide per applicazione cutanea (0927).

DEFINIZIONE

La soluzione cutanea di iodio contiene il 7 per cento *m/V* di Iodio e il 5 per cento *m/V* di Potassio ioduro ed il 5 per cento *m/V* di Acqua depurata in Etanolo 96 per cento.

Contenuto di iodio (I): non meno del 90,0 per cento e non più del 110,0 per cento della quantità indicata in etichetta.

Contenuto di potassio ioduro (KI): non meno del 90,0 per cento e non più del 110,0 per cento della quantità indicata in etichetta.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Iodio. In un becher da 150 ml introdurre 5,0 ml della soluzione in esame, esattamente misurato, e diluire con *acqua depurata R*. Titolare con *sodio tiosolfato 0,1 M*, fino a colorazione giallo pallido; aggiungere alcune gocce di *amido soluzione R* e proseguire la titolazione fino a completa decolorazione della soluzione.

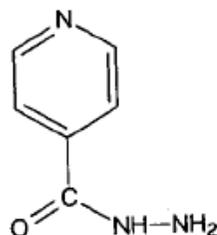
1 ml di *sodio tiosolfato 0,1 M* equivale a 12,69 mg di I.

Potassio ioduro. In un becher da 150 ml introdurre 5,0 ml della soluzione in esame, esattamente misurati, diluire a circa 30 ml con *acqua depurata R* ed aggiungere 20 ml di *acido solforico diluito R* e 2 g di *zinco polvere R*. Riscaldare leggermente a b.m. fino a completa decolorazione. Filtrare e lavare il recipiente e il filtro con *acqua R*, conservando filtrato e lavaggi. Alla soluzione ottenuta aggiungere 50 ml, esattamente misurati, di *argento nitrato 0,1 M*; lasciare a riposo per 12 h, oppure scaldare leggermente fino a coagulazione del precipitato. Titolare l'eccesso di argento nitrato con *ammonio tiocianato 0,1 M* dopo aggiunta di 1 ml di *ferro(-ico) ammonico solfato soluzione R2* come indicatore e agitando il soprannatante, fino a colorazione debolmente rosa della soluzione.

1 ml di *argento nitrato 0,1 M* equivale a 16,60 mg di KI.

ISONIAZIDE

Isoniazidum

 $C_6H_7N_3O$ M_r 137,1**DETERMINAZIONE QUANTITATIVA**

Disciogliere 0,250 g in *acqua R* e diluire a 100,0 ml con lo stesso solvente. Aggiungere a 20,0 ml della soluzione 100 ml di *acqua R*, 20 ml di *acido cloridrico R*, 0,2 g di *potassio bromuro R* e 0,05 ml di *rosso metile soluzione R*. Titolare goccia a goccia con *potassio bromato 0,0167 M*, agitando continuamente, fino a scomparsa del colore rosso.

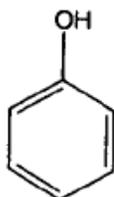
1 ml di *potassio bromato 0,0167 M* equivale a 3,429 mg di $C_6H_7N_3O$.

DEFINIZIONE

L'isoniazide contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di isonicotinoidrazide, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

FENOLO

Phenolum

 C_6H_6O M_r 94,1**DEFINIZIONE**

Il fenolo contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 100,5 per cento di C_6H_6O .

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 2,000 g in *acqua R* e diluire a 1000,0 ml con lo stesso solvente. Trasferire 25,0 ml della soluzione in una beuta con tappo a smeriglio e aggiungere 50,0 ml di *bromuro-bromato 0,0167 M* e 5 ml di *acido cloridrico R*. Tappare la beuta, lasciare a riposo agitando di tanto in tanto per 30 min e quindi lasciare a riposo per ulteriori 15 min. Aggiungere 5 ml di una soluzione (200 g/l) di *potassio ioduro R*, agitare e titolare con *sodio tiosolfato 0,1 M* fino ad ottenere un colore giallo pallido. Aggiungere 0,5 ml di *amido soluzione R* e 10 ml di *cloroformio R* e continuare la titolazione agitando energicamente. Effettuare una titolazione in bianco.

1 ml di *bromuro-bromato 0,0167 M* equivale a 1,569 mg di C_6H_6O .

FENOLO GOCCE AURICOLARI

Glicerina fenica

Le gocce auricolari di fenolo soddisfano anche ai requisiti definiti nella monografia Preparazioni auricolari (0652).

DEFINIZIONE

Le gocce auricolari di fenolo contengono lo 0,85 per cento *m/m* di Fenolo in Glicerolo all'85 per cento *m/m*.

Contenuto di fenolo (C_6H_6O): non meno del 90,0 per cento e non più del 110,0 per cento della quantità indicata in etichetta.

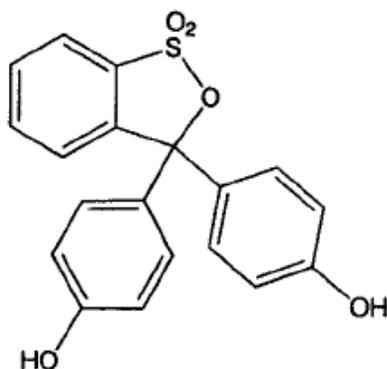
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Introdurre una quantità di preparazione, esattamente pesata e corrispondente a 50 mg circa di fenolo, in una beuta con tappo a smeriglio ed aggiungere 20 ml di *acqua R*, 50 ml di *bromuro-bromato 0,0167 M* e 5 ml di *acido cloridrico R*. Tappare la beuta, lasciare a riposo agitando di tanto in tanto, per 30 min e quindi lasciare a riposo per ulteriori 15 min. Aggiungere 5 ml di una soluzione (200 g/l) di *potassio ioduro R*, agitare e titolare con *sodio tiosolfato 0,1 M* fino ad ottenere un colore giallo pallido. Aggiungere 0,5 ml di *amido soluzione R* e 10 ml di *cloroformio R* e continuare la titolazione agitando energicamente. Effettuare una titolazione in bianco.

1 ml di *bromuro-bromato 0,0167 M* equivale a 1,569 mg di C_6H_6O .

FENOLSOLFONFTALEINA

Phenolsulfonphthaleinum

 $C_{19}H_{14}O_5S$ M_r 354,4**DEFINIZIONE**

La fenolsolfonftaleina (rosso fenolo) contiene non meno del 98,0 per cento e non più dell'equivalente del 102,0 per cento di 4,4'-(3*H*-2,1-benzoxatriol-3-iliden) difenolo *S,S*-diossido, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

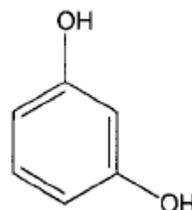
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,900 g in 15 ml di *sodio idrossido 1 M* e diluire a 250,0 ml con *acqua R*. Aggiungere a 10,0 ml della soluzione, in una beuta con tappo a smeriglio, 25 ml di *acido acetico glaciale R*, 20,0 ml di *potassio bromato 0,0167 M*, 5 ml di una soluzione (100 g/l) di *potassio bromuro R* e 5 ml di *acido cloridrico R*. Lasciare a riposo al riparo dalla luce per 15 min, aggiungere 10 ml di una soluzione (100 g/l) di *potassio ioduro R* e titolare immediatamente con *sodio tiosolfato 0,1 M*, usando come indicatore 0,1 ml di *amido soluzione R*.

1 ml di *potassio bromato 0,0167 M* equivale a 4,43 mg di $C_{19}H_{14}O_5S$.

RESORCINOLO

Resorcinolum

 $C_6H_6O_2$ M_r 110,1**DEFINIZIONE**

Il resorcinolo contiene non meno del 98,5 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di benzen-1,3-diolo, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

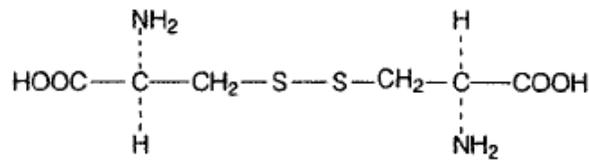
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,500 g in *acqua R* e diluire a 250,0 ml con lo stesso solvente. In una beuta con tappo a smeriglio aggiungere a 25,0 ml della soluzione 1,0 g di *potassio bromuro R*, 50,0 ml di *potassio bromato 0,0167 M*, 15 ml di *cloroformio R* e 15,0 ml di *acido cloridrico R1*. Tappare la beuta, agitare e lasciare a riposo al buio per 15 min, agitando di tanto in tanto. Aggiungere 10 ml di una soluzione (100 g/l) di *potassio ioduro R*, agitare accuratamente, lasciare a riposo per 5 min e titolare con *sodio tiosolfato 0,1 M*, utilizzando come indicatore 1 ml di *amido soluzione R*.

1 ml di *potassio bromato 0,0167 M* equivale a 1,835 mg di $C_6H_6O_2$.

CISTINA

Cystinum

 $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}_2$ M_r 240,3**DEFINIZIONE**

La cistina contiene non meno del 98,5 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di acido (*R,R*)-3,3'-ditiobis(2-amminopropanoico), calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA.

In una beuta con tappo a smeriglio, disciogliere 0,100 g in una miscela di 2 ml di *sodio idrossido soluzione diluita R* e 10 ml di *acqua R*. Aggiungere 10 ml di una soluzione (200 g/l) di *potassio bromuro R*, 50,0 ml di *potassio bromato 0,0167 M* e 15 ml di *acido cloridrico diluito R*. Tappare la beuta e raffreddare in acqua ghiacciata. Lasciare a riposo al buio per 10 min. Aggiungere 1,5 g di *potassio ioduro R*. Dopo 1 min, titolare con *sodio tiosolfato 0,1 M*, usando 2 ml di *amido soluzione R*, aggiunta verso il punto finale, come indicatore. Effettuare una titolazione in bianco.

1 ml di *potassio bromato 0,0167 M* equivale a 2,403 mg di $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}_2$.

SODIO CLORURO

Natrii chloridum

NaCl

M_r 58,44

DEFINIZIONE

Il sodio cloruro contiene non meno del 99,0 per cento e non più dell'equivalente del 100,5 per cento di NaCl, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 1,000 g in *acqua R* e diluire a 100 ml con lo stesso solvente. Aggiungere 50 ml di *acqua R*, 5 ml di *acido nitrico diluito R*, 25,0 ml di *argento nitrato 0,1 M* e 2 ml di *dibutile ftalato R* a 10,0 ml della soluzione. Agitare. Titolare con *ammonio tiocianato 0,1 M*, utilizzando 2 ml di *ferro(-ico) ammonico solfato soluzione R2* come indicatore, agitando energicamente in prossimità del viraggio.

1 ml di *argento nitrato 0,1 M* equivale a 5,844 mg di NaCl.

SODIUM CHLORIDE

Natrii chloridum

NaCl

[7647-14-5]

M_r 58.44

DEFINITION

Content: 99.0 per cent to 100.5 per cent (dried substance).

(pg. 2897 Vol. 2 EPh VI)

ASSAY

Dissolve 50.0 mg in *water R* and dilute to 50 ml with the same solvent. Titrate with *0.1 M silver nitrate* determining the end-point potentiometrically (2.2.20).

1 ml of *0.1 M silver nitrate* is equivalent to 5.844 mg of NaCl.

SODIO BROMURO

Natrii bromidum

NaBr

M_r 102,9

DEFINIZIONE

Il sodio bromuro contiene non meno del 98,0 per cento e non più dell'equivalente del 100,5 per cento di NaBr, calcolato con riferimento alla sostanza essiccata.

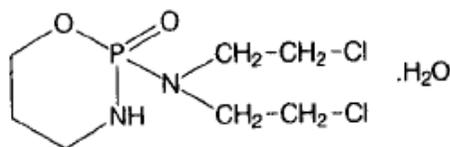
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 2,000 g in *acqua R* e diluire a 100,0 ml con lo stesso solvente. Aggiungere, a 10,0 ml della soluzione, 50 ml di *acqua R*, 5 ml di *acido nitrico diluito R*, 25,0 ml di *argento nitrate 0,1 M* e 2 ml di *dibutile ftalato R*. Agitare. Titolare con *ammonio tiocianato 0,1 M*, utilizzando come indicatore 2 ml di *ferro(-ico) ammonico solfato soluzione R2* ed agitando energicamente fino al punto di fine titolazione. Correggere per la quantità di cloruri presente, come determinata nel saggio per i cloruri.

1 ml di *argento nitrate 0,1 M* equivale a 10,29 mg di NaBr.

CICLOFOSFAMIDE

Cyclophosphamidum

 $C_7H_{15}Cl_2N_2O_2P \cdot H_2O$ M_r 279,1**DEFINIZIONE**

La ciclofosfamide contiene non meno del 98,0 per cento e non più dell'equivalente del 102,0 per cento di (*RS*)-2[bis(2-cloroetil)ammino]tetraidro-2*H*-1,3,2-ossazofosforin 2-ossido, calcolato con riferimento alla sostanza anidra.

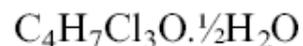
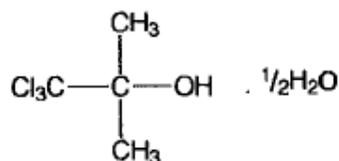
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,100 g in 50 ml di una soluzione (1 g/l) di *sodio idrossido R* in *glicole etilenico R* e bollire a ricadere per 30 min. Lasciar raffreddare e lavare il refrigerante con 25 ml di *acqua R*. Aggiungere 75 ml di *2-propanolo R*, 15 ml di *acido nitrico diluito R*, 10,0 ml di *argento nitrate 0,1 M* e 2,0 ml di *ferro(-ico) ammonico solfato soluzione R2* e titolare con *ammonio tiocianato 0,1 M*.

1 ml di *argento nitrate 0,1 M* equivale a 13,05 mg di $C_7H_{15}Cl_2N_2O_2P$.

CLOROBUTANOLO EMIIDRATO

Chlorobutanolum hemihydricum

 M_r 186,5**DEFINIZIONE**

Il clorobutanolo emiidrato contiene non meno del 98,0 per cento e non più dell'equivalente del 101,0 per cento di 1,1,1-tricloro-2-metilpropan-2-olo, calcolato con riferimento alla sostanza anidra.

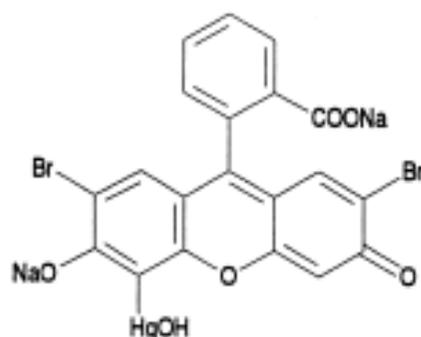
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Disciogliere 0,100 g in 20 ml di *alcool R*. Aggiungere 10 ml di *sodio idrossido soluzione diluita R*, scaldare a b.m. per 5 min e raffreddare. Aggiungere 20 ml di *acido nitrico diluito R*, 25,0 ml di *argento nitrato 0,1 M* e 2 ml di *dibutile ftalato R* ed agitare energicamente. Aggiungere 2 ml di *ferro(-ico) ammonico solfato soluzione R2* e titolare con *ammonio tiocianato 0,1 M*, fino a che il colore vira all'arancione.

1 ml di *argento nitrato 0,1 M* equivale a 5,92 mg di $\text{C}_4\text{H}_7\text{Cl}_3\text{O}$.

MERBROMINA

Merbrominum

 $C_{20}H_8Br_2HgNa_2O_6$ M_r 750,70

DEFINIZIONE

La merbromina è una miscela di derivati della mercurio-bromofluoresceina nella quale predomina il sale disodico del [2,7-dibromo-9-(2-carbossifenil)-3-idrossi-6-oxo-6*H*-xanten-4-il]idrossi-mercurio; contiene non meno del 24,0 per cento e non più del 27,0 per cento di mercurio (Hg; A_r 200,6), non meno del 17,0 per cento e non più del 21,3 per cento di bromo (Br; A_r 79,9), calcolati con riferimento alla sostanza essiccata.

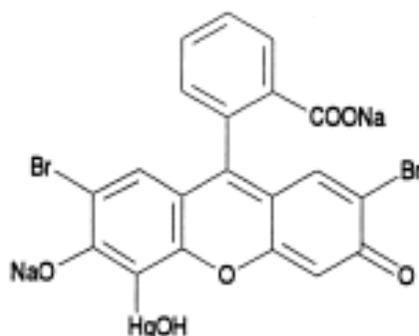
DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Mercurio. Introdurre in una beuta 1,0 g della sostanza in esame e far bollire a ricadere per 30 min con 1,5 g di *zinco polvere R*, 5 g di *potassio idrossido R* e 20 ml di *acqua R*. Raffreddare, aggiungere 20 ml di *acqua R* attraverso il refrigerante e lasciare a riposo per far depositare l'amalgama. Eliminare la soluzione soprannatante per filtrazione. Lavare il residuo con quattro porzioni successive, di 15 ml ciascuna, di *acqua R* e filtrare ogni volta. Scartare il filtrato e le acque di lavaggio e lavare il refrigerante con 6 ml di *acido nitrico fumante R*, trasferendolo nella beuta che contiene l'amalgama. Scaldare fino a dissoluzione completa. Disciogliere il residuo sul filtro con 4 ml di *acido nitrico fumante R* e unire alla soluzione contenuta nella beuta. Lavare il refrigerante, la beuta e il filtro con 80 ml di *acqua R*. Riunire le acque di lavaggio alla soluzione contenuta nella beuta ed aggiungere alcune gocce di una soluzione (10 g/l) di *potassio permanganato R* fino a debole colorazione rosa persistente. Raffreddare a 15 °C, aggiungere alcuni cristalli di *ferro(-oso) solfato R* e titolare con *ammonio tiocianato 0,1 M* usando come indicatore *ferro(-ico) ammonico solfato soluzione R1*. Effettuare una prova in bianco.

1 ml di *ammonio tiocianato 0,1 M* equivale a 10,03 mg di Hg.

MERBROMINA

Merbrominum

 $C_{20}H_8Br_2HgNa_2O_6$ M_r 750,70**DEFINIZIONE**

La merbromina è una miscela di derivati della mercurio-bromofluoresceina nella quale predomina il sale disodico del [2,7-dibromo-9-(2-carbossifenil)-3-idrossi-6-oxo-6*H*-xanten-4-il]idrossi-mercurio; contiene non meno del 24,0 per cento e non più del 27,0 per cento di mercurio (Hg; A_r 200,6), non meno del 17,0 per cento e non più del 21,3 per cento di bromo (Br; A_r 79,9), calcolati con riferimento alla sostanza essiccata.

Bromo. Mescolare 0,3 g della sostanza in esame, in una capsula di porcellana, con 1 g di *potassio nitrato R*, 2 g di *potassio carbonato R* e 2 g di una miscela in parti uguali di *sodio carbonato anidro R* e *potassio carbonato anidro R* e scaldare a piccola fiamma per 20 min fino a quando la miscela comincia a liquefare, quindi aumentare il calore e portare a fusione. Raffreddare, disciogliere la massa fusa con *acqua R* calda e trasferire la soluzione ottenuta in una beuta. Acidificare lentamente con 10 ml di *acido nitrico fumante R*, aggiungere 20 ml di *argento nitrato 0,1 M* e titolare con *ammonio tiocianato 0,1 M* usando come indicatore *ferro(-ico) ammonico solfato soluzione R1*. Effettuare una prova in bianco.

1 ml di *argento nitrato 0,1 M* equivale a 7,99 mg di Br.

ARGENTO PROTEINATO

Argentum proteicum

DEFINIZIONE

L'argento proteinato è una preparazione argento-proteica che contiene non meno del 7,5 per cento e non più dell'8,5 per cento di argento (Ag; A_r 107,86).

DETERMINAZIONE QUANTITATIVA

Calcinare 2,000 g fino a distruzione di tutta la sostanza organica. Disciogliere il residuo in 10 ml di *acido nitrico R*, scaldare fino ad eliminazione dei vapori nitrosi, diluire a 100 ml con *acqua R*. Aggiungere 2 ml di *ferro(-ico) ammonico solfato soluzione R2*. Titolare con *ammonio tiocianato 0,1 M* fino alla comparsa di un colore giallo-rossastro.

1 ml di *ammonio tiocianato 0,1 M* equivale a 10,79 mg di Ag.

2.5.11. TITOLAZIONI COMPLESSOMETRICHE

(pg. 173 FU XII)
(Metodi di analisi -
Saggi)

ALLUMINIO

Introdurre 20,0 ml della soluzione indicata in una beuta da 500 ml, aggiungere 25,0 ml di *sodio edetato 0,1 M* e 10 ml, di una miscela di volumi uguali di una soluzione (155 g/l) di *ammonio acetato R* e di *acido acetico diluito R*. Bollire per 2 min e raffreddare. Aggiungere 50 ml di *etanolo R* e 3 ml di una soluzione (0,25 g/l) di *ditizone R* in *etanolo R* preparata di recente. Titolare l'eccesso di sodio edetato con *zinco solfato 0,1 M* fino al viraggio dal blu-verdastro al violetto-rossastro.

1 ml di *sodio edetato 0,1 M* equivale a 2,698 mg di Al.

BISMUTO

Introdurre la soluzione prescritta, preparata con *acido nitrico R*, in una beuta da 500 ml. Diluire a 250 ml con *acqua R* e, salvo indicazione diversa, aggiungere, goccia a goccia e sotto agitazione, *ammoniaca concentrata R* fino a che la miscela diventa opalescente. Aggiungere 0,5 ml di *acido nitrico R*. Scaldare a circa 70 °C fino a scomparsa completa dell'opalescenza. Aggiungere circa 50 mg di *arancio xilenolo miscela composta R* e titolare con *sodio edetato 0,1 M* fino al viraggio dal violetto-rosa al giallo.

1 ml di *sodio edetato 0,1 M* equivale a 20,90 mg di Bi.

CALCIO

Introdurre la soluzione prescritta in una beuta da 500 ml e diluire a 300 ml con *acqua R*. Aggiungere 6,0 ml di *sodio idrossido soluzione concentrata R* e circa 15 mg di *calcione-acido carbossilico miscela composta R*. Titolare con *sodio edetato 0,1 M* fino al viraggio dal violetto al blu netto.

1 ml di *sodio edetato 0,1 M* equivale a 4,008 mg di Ca.

ZINCO

Introdurre la soluzione prescritta in una beuta da 500 ml e diluire a 200 ml con *acqua R*. Aggiungere circa 50 mg di *xilenolo arancio miscela composta R* ed *esametilentetrammina R* fino a che la soluzione diventa rosa-violetta. Aggiungere 2 g di *esametilentetrammina R* in eccesso. Titolare con *sodio edetato 0,1 M* fino al viraggio dell'indicatore dal rosa-violetto al giallo.

1 ml di *sodio edetato 0,1 M* equivale a 6,54 mg di Zn.

PIOMBO

Introdurre la soluzione prescritta in una beuta da 500 ml e diluire a 200 ml con *acqua R*. Aggiungere circa 50 mg di *arancio xilenolo miscela composta R* e *esametilentetrammina R* fino a che la soluzione diventa rosa-violetto. Titolare con *sodio edetato 0,1 M* fino al viraggio dal rosa-violetto al giallo.

1 ml di *sodio edetato 0,1 M* equivale a 20,72 mg di Pb.

MAGNESIO

Introdurre la soluzione prescritta in una beuta da 500 ml e diluire a 300 ml con *acqua R*. Aggiungere 10 ml di *tampone ammonio cloruro soluzione a pH 10,0 R* e 50 mg circa di *nero mordente 11 miscela composta R*. Riscaldare a circa 40 °C e titolare a questa temperatura con *sodio edetato 0,1 M* fino al viraggio dal violetto al blu netto.

1 ml di *sodio edetato 0,1 M* equivale a 2,431 mg di Mg.