

MC15 Extraction of dosage of ions metallog.

⑤ - Méthode = solide pur a 1. On utilise et B. Représentent 80% de la classif. périodique. Epiphrase (art 10), Bloch (d) de sur 5. Bonne ionique à filtrer, natif. Méthode prop. (conducte, lutté, corrigé, catalyse, ...) → extraction.

⑥ Important dosage car agréalim + pharmanace ⇒ qu. ions.

⑦ Méthodes de le corps bien définies (toxicité)

⑧ Contrôle de qualité + extraire.

I. Extraction d'ions

1) Par précipitation différentielle (2¹) BUP 790.

⑨ Procédure BAYER - Extraire alumine de Kaouise. Voir MC2 - dosage E pH - stéopéla (AR et H₂O).

Δ Distillerate soufre + filtrate - Test Fe²⁺ ac KSCN (hues lenois) + Précipitate HCl or vérificateur pH ac paper pH.

⑩ Bauxite de synthèse can Procédures industriel long (Bayer) HT, HR. Ajout acide = ≠ inclusion - Etape suivante = Electrolyse ⇒

Adm 1% à la qu. d'Al introduite (≠ adm extracte / tonne minéral) → Réact Al₂O₃ à la fin. Contrôle PS = f(pH) pr se mettre au min de solubilité de Al(OH)₃

II. De agréalim. on peut avoir besoin d'extraire des composés contenant des ions métalliques chlorophylle.

2) A l'aide d'1 colonne de chromatographie (3¹) Dammouse p167

⑪ ions Mg²⁺ vers MC2 (III).

Δ Introduire sévère de la colonne + éluer, CRT + spectre UV-visible

Discours : Structure des mol et des 80° conjuguées → bon

⑫ F₀₄₄ → par déshydrate épanouie (4) + stabiliser membrane de pigment = colorant insoluble de le milieu qu'il colore.

Ag = Utiliser à alumine plutôt q sicc.

+ Protéger ss aluminium pigments can facilement dégradés / hv. CM on prépare UV-visible can transp. II → II*

II. Maintien de on a des méthodes d'extraire can quantifier ion

II. Contrôle de qualité dosage d'ions métalliques.

1) Dosage par étalonnage (1¹) IRMP135 + GA p246 + N. Dosage du Fe ds vin blanc voir MC3(III) BUP 795

⑬ Protocole du (GA) mais utiliser du voir animal (SCU1) pr déterminer avant. Spectre UV-visible → dosage Amm

Δ Mesure de A = Amax pr vin de couleur (Amax = 460nm) + repour autre de A = C + constantes.

⑭ S. Rott → adoucir Rote sulfate d'hydroxyammonium - compenser l'oxydation de Fe²⁺ en Fe³⁺ / O₂ capex indic. color. CH₃COONa = pH optimal pr C stable. Effet chlore / et P (FeCl₃) origine Fe = élaborate vin (contact cuver, higes en métal) de FeO. Noir animal = ats. composé aromatisant. Régénérateur < 25 mg/l, utiliser bon de lettres

II. 3 phl sur la santé mais aussi pr l'eau / expla adoucir.

2) Durate de l'eau (1¹) CH 68 p253 1 Pente...

⑮ Durate totale → voir MC 1 ← EDTA

⑯ NET irritant + environnement - EDTA neuf ← H₂O

Δ Pipetage H₂O + rise en place + chute burette + NET + tubes témoin

⑰ Inertitudes - C ≠^o goût Mg²⁺, Ca²⁺ can sensible fente ionique

compétite C : Au début facteur anthropiq, puis anthropiq. Adoucir eau = résine échangeuse ion

Simulate Girard (p360) → explicate temp. pH = 10. Domaines de prédominance / Eg. R_x, couleurs = Mg (MgI⁻) → bleu (MgY²⁻) - Structure EDTA + NET

⑱ Bilan + ouverture métrux essentiels (théomoglobine, Vitamine B12 = Co, ...)