

MLCS: Dosages

- ① Essentiel de connaître la composition des gél. ⇒ dosage
 Les DOPS EUPAT (Aspirin, Médical, ...)
 Déterminer conc. / Rx X titrage = méthode destructive mg / ml
 Culture Rx: Rapide totale, unig.
- ② Application par leson via qualitative.

Si pour contrôler la qualité

- 1) **Dosage par titrage** (14) **CH 13135 + 0.1 p246 4M**
 Dosage du Fe ds vin blanc voir HC3(III) BUP375
- 2) **Protocole du 84** mais utiliser du non animal (SEU)
 par décolorer avant Spectre UV-visible → mesure Avx
- 3) **Mesure de A & Avx** par un décoloré (max = 100m) + report
 Avx = d₅₇₈ C + constantes

④ **SS** butte à adoucir Rôle multiple d'hydroxyferronium
 Compenser l'oxydation de Fe²⁺ en Fe³⁺ / O₂ caput indic. sp.
 Oxygène - pH optimal par le sucre (effet chélateur de Fe²⁺)
 Originaire = élaboré un (contact avec, biges en métal) SFe²⁺
 Non animal = vit. composé aromatisé.
 Réglementaire < 25mg/l, utiliser bandelette

Tr: 3 pH sur la santé mais aussi par l'eau / oxygène / dureté

2) Dureté de l'eau (14) CH 13135 1 Point...

① **Dureté totale** → voir MC 1
 Δ NET inhibant + «wittmann» EDTA neuf 1g-H₂O

② **Dosage H₂O** = H₂O en place + chute burette + NET + tubes témoin

③ **Incompatibles** - V ≠ Ca, Mg²⁺, Ca²⁺ car sensible fente lent
 Compétit E: Au début facteur entropiq, puis entropiq
 Adoucir eau - résine échangeuse ion
 Semblat grand (p260) → application taper pH = 10
 Demain de prédominance Eg° Rx, les bases
 eg (Mg²⁺) → bleu (Mg²⁺) - structure EDTA + NET

Tr: R - les espèces peu réactives, car pd l'équival est difficile
 → titrage indirect

④ **Plan déterminant** 14 gél. **Remo** (14) **CH 13135** - **Fer** p282
 dosage colorimétrique de H₂O₂ - Trace E f(V) → voir MC 15
 + Répéter fraîchement NaOH -

4 Zéro de la burette + prise des 10⁵ pts → report sur le cal

⑤ **Eg°**, pKa, Dr^{Ho}, Calcul incertitude + Elipse Requis:
 → voir MC 15.

Tr: II-III: Un dosage peut engendrer permettre de mesurer
 1 gél. Remo (sur p 9 conc.)

III) Par titrage indirect. (14) CH 13135, Remo p24, 3FUT193

Dosage de Winkler → O₂ dissous est l'eau molène
 Le potabilisé - Reduire quantité / 5 ? Rendu = CH / H₂O = Fe²⁺
 Δ 0 bulle de air au départ → faire déborder. Avoir 3m
 (Rx opz - solide - verre) + titrage 25ml / 52 O₂ - ce Rendu

④ **T⁺** à partir ajout H₂SO₄ (potentiel + titrage + calcul Co₂)
 ce interburden, puis KI.

① **Drog. E - pH** élément (Fe, H₂O, I) pr expliquer couleur
 O₂ = Fe²⁺ réactif ⇒ titrage indirect (≠ avec en retour)
 iodométrique car indic coloré

+ (Co₂) ode E eau potable (car oxygène matière orga O₂ / bactéri
 Eg° Rx titrage rapide (colorimétrique), totale (Eg° / unique (I)
 1 mol O₂ (g) → 1 mol S₂O₃²⁻ = colorimétrique

② **Dosage**: choix pr contrôle + Avances ax + voyage -
 Mieux IT industriels et du quotidien.