

REACTIONS CARACTERISTIQUES des ANIONS (9)

ANION ACETATE

Un acétate sec, chauffé en présence de H ₂ SO ₄ conc. donne une odeur piquante d'acide acétique (temp. éb. = 118)
Un acétate sec, chauffé en présence d'éthanol et de H ₂ SO ₄ conc. donne une odeur fruitée d'acétate d'éthyle (temp. éb. = 77)
En solution, l'anion acétate donne un complexe mixte avec Fe ³⁺ . L'ébullition provoque le décomplexage et la précipitation d'hydroxyde de fer III. Voir les détails: réaction 8 du cation Fe ³⁺ .
En solution relativement concentrée, l'anion acétate donne un pr blanc avec AgNO ₃ ; ce pr est sol dans HNO ₃ .
Un acétate sec, chauffé fortement en présence de As ₂ O ₃ sec, donne une odeur repoussante d'oxyde de cacodyle (toxique).

ANION OXALATE

CaCl ₂	$C_2O_4^{2-} + Ca^{2+} \longrightarrow C_2O_4Ca$ pr blanc soluble HCl insoluble ac. acét. (diff. tartr.)
AgNO ₃	$C_2O_4^{2-} + 2 Ag^+ \longrightarrow C_2O_4Ag_2$ pr blanc soluble HNO ₃
BaCl ₂	$C_2O_4^{2-} + Ba^{2+} \longrightarrow C_2O_4Ba$ pr blanc soluble HCl

ANION TARTRATE

Faire les essais avec une solution de sel de Seignette

CaCl ₂	Formation de tartrate de Ca / pr blanc, sol HCl, sol HNO ₃ , relat.soluble dans ac. acét. ! La pr est parfois lente / frotter év. avec une baguette
AgNO ₃	Formation de tartrate d'Ag / pr blanc, sol HNO ₃
BaCl ₂	Formation de tartrate de Ba / pr blanc, sol HCl