

TESTS D'IDENTIFICATION DE QUELQUES ANIONS

ion testé	COULEUR	Ag ⁺	Pb ²⁺	SOLUTION ACIDE	Ba ²⁺	Fe ³⁺	FeSO ₄	b.b.t.
Cl ⁻		Précipité blanc noircissant à la lumière	Précipité blanc insoluble dans l'ammoniac					
Br ⁻		Précipité jaune insoluble dans l'ammoniac	Précipité blanc insoluble dans l'ammoniac					
I ⁻		Précipité orange insoluble dans l'ammoniac	Précipité jaune soluble dans les bases					
S ²⁻		Précipité noir insoluble dans l'ammoniac	Précipité noir	odeur H ₂ S		précipité jaune-vert		
OH ⁻		Précipité blanc noircissant à la lumière	Précipité blanc soluble dans un excès.	échauffement	précipité blanc	précipité rouille		bleu
CO ₃ ²⁻		Précipité blanc soluble dans l'ammoniac		dégagement CO ₂	précipité blanc			bleu
SO ₄ ²⁻		Précipité blanc soluble dans l'ammoniac			précipité blanc	précipité jaune		
NO ₃ ⁻							anneau brun avec H ₂ SO ₄	
PO ₄ ³⁻		Précipité jaune soluble dans l'ammoniac	Précipité jaune soluble dans les bases		précipité blanc	précipité blanc		
MnO ₄ ⁻	rose-violet							
Cr ₂ O ₇ ²⁻	orange				précipité rouge	précipité rouge		