

7. الكشف عن بعض الشوارد

1.7- الكشف عن بعض الشوارد الموجبة (المهبطيات)

تصنف إلى خمس مجموعات (أنظر الجدول) تميز بالراسب المعطى، الناتج عن التفاعل.

المتفاعلات (المواد الكاشفة)				الشوارد	
$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$	H_2S	HCl		
			أبيض أبيض أبيض	Ag^+ Pb^{2+} Hg^{2+}	مج I
		أصفر أحمر برتقالي بنى أسود بنى أصفر أصفر	- - - - - - -	As^{3+} Sb^{3+} Sn^{2+} Hg^{2+} Cu^{2+} Bi^{3+} Cd^{2+}	مج II
	أبيض أخضر أسود أسود وردي فاتح أبيض	- - - - - -	- - - - - -	Al^{3+} Cr^{3+} Fe^{2+} Ni^{2+} Co^{2+} Mn^{2+} Zn^{2+}	مج III
أبيض أبيض أبيض	- - -	- - -	- - -	Ca^{2+} Sr^{2+} Ba^{2+}	مج IV
- - - -	- - - -	- - - -	- - - -	Mg^{2+} K^+ Na^+ NH_4^+	مج V

2.7.2- الكشف عن بعض الشوارد السالبة (المصعديات):

تصنف على أربع مجموعات (أنظر الجدول) تميز بالراسب المعطى، الناتج عن التفاعل.

المتفاعلات (المواد الكاشفة)		الشوارد	
BaCl ₂	AgNO ₃		
-	أبيض	Cr ⁻	مج
-	أبيض مصفر	Br ⁻	I
-	أصفر	I ⁻	
-	أبيض	NO ₂ ⁻	
-	أسود	S ²⁻	
أبيض	أبيض	SO ₃ ²⁻	مج
أبيض	أبيض	CO ₃ ²⁻	II
أبيض	أبيض	BO ₂ ⁻	
أبيض	أصفر	PO ₄ ³⁻	
أبيض	أبيض	S ₂ O ₃ ²⁻	
أبيض	أصفر	AsO ₃ ³⁻	
أبيض	أحمر آجري	AsO ₄ ³⁻	
أبيض	أحمر أسمر	CrO ₄ ²⁻	
برتقالي	أحمر	Cr ₂ O ₇ ²⁻	
أبيض	أبيض مصفر	SiO ₃ ²⁻	
أبيض	-	SO ₄ ²⁻	مج
أبيض	-	F ⁻	III
-	-	NO ₃ ⁻	مج
-	-	MnO ₄ ⁻	IV