

Data:

1. Reakcje charakterystyczne kationów

Nr	Odczynnik/ środek	Jony							
		Ag^+	Ca^{2+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Ba^{2+}	Cu^{2+}	Na^+	K^+
1.	HCl $+ \text{NH}_3(\text{aq})$								
2.	$(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4$ $+ \text{H}_2\text{SO}_4$								
3.	$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$								
4.	$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$								
5.	KCNS								
6.	H_2SO_4								
7.	CaSO_4								
8.	Zabarwienie płomienia								

Uwaga: 1) wstaw „+” w przypadku zajścia reakcji, „—” gdy reakcja nie zachodzi, „X” gdy nie wykonywano próby; 2) określ charakter zachodzących zmian wg wzoru, np. biały ↓ (biały osad), czerwony r-r (czerwony roztwór); bezbarwny ↑ (bezbarwny gaz)

2. Równania reakcji poszczególnych kationów z kolejnymi odczynnikami

[illegible]

3. Reakcje charakterystyczne anionów

Nr	Odczynnik/ środowisko	Jony				
		CO_3^{2-}	PO_4^{3-}	SO_4^{2-}	Cl^-	I^-
1.	CaCl_2					
2.	HCl $+ \text{Ba}(\text{OH})_2$					
3.	AgNO_3 $+ \text{NH}_3(\text{aq})$					
4.	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ $+ \text{HCl}$					
5.	Mieszanina molibdenowa					
6.	$\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$					

Uwaga: 1) wstaw „+” w przypadku zajścia reakcji, „—” gdy reakcja nie zachodzi, „X” gdy nie wykonywano próby; 2) określ charakter zachodzących zmian wg wzoru, np. biały ↓ (biały osad), czerwony r-r (czerwony roztwór); bezbarwny ↑ (bezbarwny gaz)

4. Równania reakcji poszczególnych anionów z kolejnymi odczynnikami

[illegible]