

Nume  
Data  
Prenume  
Grupa

Test partial  
Lucrari practice de Chimie  
Sem. I

1. Specificati grupa de cationi și exemplificați metalele pentru identificarea cărora se folosește reactivul de grupa  $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ .
2. Completați reacția:  
 $\text{Al}(\text{OH})_3 + (\text{Na}^+ + \text{OH}^-) \longrightarrow \dots\dots\dots$
3. Dați exemple de combinații în care cationul fierului are diferite valențe.
4. Completați reacția de mai jos și specificați la ce identificare servește:  
 $(\text{Fe}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}) + 2(\text{NH}_4^+ + \text{OH}^-) \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
5. Completați reacția de mai jos și specificați la ce identificare servește:  
 $\dots\dots\dots + \dots\dots\dots \longrightarrow 2 [\text{Fe}(\text{OH})_2 \cdot 2 \text{Fe}(\text{OH})_3] \downarrow$
6. La ce cationi se referă Grupa carbonatului de amoniu (grupa IV) ? Dați exemple de două reacții pentru identificarea ionilor din această grupă.
7. Completați reacția următoare:  
 $(\text{Ba}^{2+} + 2\text{Cl}^-) + (2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}) \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
8. Precizați din ce reacție se poate obține Hidroxidul de Magneziu (precipitat alb) și care este valența metalului în această combinație.
9. Completați reacția:  
 $\dots\dots\dots + \dots\dots\dots \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow + (2\text{NH}_4^+ + \text{SO}_4^{2-})$
10. Completați reacția:  
 $(\text{K}^+ + \text{Cl}^-) + (\text{H}^+ + \text{ClO}_4^-) \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$