

Nume
Prenume
Grupa

Data

Test partial
Lucrari practice de Chimie
Sem. I

1. Pentru identificarea căror cationi se utilizează reactivul de grupa HCl?
2. Completați reacția și subliniați ionul la a cărei identificare se folosește.
 $(\text{Pb}^{2+} + 2\text{NO}_3^-) + (2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}) \longrightarrow \dots + \dots$
3. Precizați în urma cărei reacții se poate obține Iodura de plumb (PbI_2) și Azotatul de potasiu (KNO_3). Pentru identificarea cărui cation servește?
4. Completați reacția următoare și specificați ce cation se poate identifica astfel:
 $(\text{Hg}_2^{2+} + 2\text{NO}_3^-) + 2(\text{H}^+ + \text{Cl}^-) \longrightarrow \dots + \dots$
5. Pentru identificarea căror cationi se folosește reactivul H_2S ?
6. Precizați ce reactiv se obține din reacția $\text{Na}_2\text{S} + \text{HCl}$ și pentru identificarea căror ioni servește.
7. Care este reactivul care reacționează cu sulfatul de cupru și formează ca precipitat sulfura de cupru (precipitat de culoare neagră) ?
8. Completați reacția:
 $\dots + \dots \longrightarrow \{[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+} + 2\text{OH}^- \} + 4\text{H}_2\text{O}$
9. Ce precipitat se obține din reacția:
 $(\text{Hg}^{2+} + 2\text{Cl}^-) + (\text{K}^+ + \text{I}^-)$ și pentru identificarea cărui cation se utilizează?
10. Completați reacția:
 $(\text{Hg}^{2+} + 2\text{Cl}^-) + \text{H}_2\text{S} \longrightarrow \dots + \dots$
și specificați ce culoare are precipitatul astfel obținut