

PRACOVNÍ LIST - ŘEŠENÍ

ÚPRAVY SESTAVENÝCH REDOXNÍCH ROVNIC



Doplňte koeficienty :

1. $4\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{MnCl}_2 + 2\text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

2. $8\text{H}_2\text{SeO}_3 + 2\text{KMnO}_4 \rightarrow 5\text{H}_2\text{SeO}_4 + \text{K}_2\text{SeO}_3 + 2\text{MnSeO}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

3. $2\text{NaClO}_3 + 4\text{HCl} \rightarrow 2\text{ClO}_2 + \text{Cl}_2 + 2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O}$

4. $2\text{FeS}_2 + 15\text{Na}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 4\text{Na}_2\text{SO}_4 + 11\text{Na}_2\text{O}$

5. $\text{AsH}_3 + 8\text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}_3\text{AsO}_4 + 8\text{NO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$



