

Redoxní rovnice- Ch – tercie

Vyčíslete redoxní rovnice, označte oxidační a redukční činidlo

1. $\text{MnO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$	=	$\text{MnSO}_4 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$
2. $\text{MnO}_2 + \text{KOH} + \text{O}_2$	=	$\text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
3. $\text{KI} + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2$	=	$\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$
4. $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4$	=	$\text{O}_2 + \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
5. $\text{Ag} + \text{HNO}_3$	=	$\text{AgNO}_3 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
6. $\text{KMnO}_4 + \text{HCl}$	=	$\text{Cl}_2 + \text{KCl} + \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
7. $\text{NH}_3 + \text{O}_2$	=	$\text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
8. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{SO}_4$	=	$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Cl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
9. $\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{KNO}_3 + \text{KOH}$	=	$\text{K}_2\text{CrO}_4 + \text{KNO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
10. $\text{As}_2\text{S}_3 + \text{HNO}_3$	=	$\text{H}_3\text{AsO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$