

### Opakování redoxních reakcí

1.  $S + O_2 \longrightarrow SO_2$
2.  $CuSO_4 + Zn \longrightarrow ZnSO_4 + Cu$
3.  $Fe + H_2SO_4 \longrightarrow FeSO_4 + H_2$
4.  $Cu + HCl \longrightarrow CuCl_2 + H_2$
5.  $Mg + O_2 \longrightarrow MgO$
6.  $Mg + CuSO_4 \longrightarrow MgSO_4 + Cu$
7.  $H_2SO_4 + Zn \longrightarrow ZnSO_4 + H_2$
8.  $HBr + Fe \longrightarrow FeBr_2 + H_2$
9.  $O_2 + C \longrightarrow CO_2$
10.  $Fe + S \longrightarrow FeS$

### Opakování redoxních reakcí

1.  $S + O_2 \longrightarrow SO_2$
2.  $CuSO_4 + Zn \longrightarrow ZnSO_4 + Cu$
3.  $Fe + H_2SO_4 \longrightarrow FeSO_4 + H_2$
4.  $Cu + HCl \longrightarrow CuCl_2 + H_2$
5.  $Mg + O_2 \longrightarrow MgO$
6.  $Mg + CuSO_4 \longrightarrow MgSO_4 + Cu$
7.  $H_2SO_4 + Zn \longrightarrow ZnSO_4 + H_2$
8.  $HBr + Fe \longrightarrow FeBr_2 + H_2$
9.  $O_2 + C \longrightarrow CO_2$
10.  $Fe + S \longrightarrow FeS$

### Opakování redoxních reakcí

1.  $S + O_2 \longrightarrow SO_2$
2.  $CuSO_4 + Zn \longrightarrow ZnSO_4 + Cu$
3.  $Fe + H_2SO_4 \longrightarrow FeSO_4 + H_2$
4.  $Cu + HCl \longrightarrow CuCl_2 + H_2$
5.  $Mg + O_2 \longrightarrow MgO$
6.  $Mg + CuSO_4 \longrightarrow MgSO_4 + Cu$
7.  $H_2SO_4 + Zn \longrightarrow ZnSO_4 + H_2$
8.  $HBr + Fe \longrightarrow FeBr_2 + H_2$
9.  $O_2 + C \longrightarrow CO_2$
10.  $Fe + S \longrightarrow FeS$

### Opakování redoxních reakcí

1.  $S + O_2 \longrightarrow SO_2$
2.  $CuSO_4 + Zn \longrightarrow ZnSO_4 + Cu$
3.  $Fe + H_2SO_4 \longrightarrow FeSO_4 + H_2$
4.  $Cu + HCl \longrightarrow CuCl_2 + H_2$
5.  $Mg + O_2 \longrightarrow MgO$
6.  $Mg + CuSO_4 \longrightarrow MgSO_4 + Cu$
7.  $H_2SO_4 + Zn \longrightarrow ZnSO_4 + H_2$
8.  $HBr + Fe \longrightarrow FeBr_2 + H_2$
9.  $O_2 + C \longrightarrow CO_2$
10.  $Fe + S \longrightarrow FeS$