

Reacția de înlocuire (RÎ) - Fișă de lucru

Clasa a VII-a

I. Scrieți formulele chimice ale substanțelor cu denumirile de mai jos și egalați ecuațiile reacțiilor chimice:

1. zinc + acid clorhidric → clorură de zinc + hidrogen
2. sodiu + apă → hidroxid de sodiu + hidrogen
3. aluminiu + oxid de fier (III) → oxid de aluminiu + fier
4. fier + acid clorhidric → clorură de fier(II) + hidrogen
5. hidrogen + oxid de fier (II) → fier + apă
6. hidrogen + oxid de cupru → apă + cupru
7. fier + apă (vapori) → oxid fero-feric + hidrogen
8. fier + sulfat de cupru → sulfat de fier + cupru
9. magneziu + sulfat de fier → sulfat de magneziu + fier
10. zinc + azotat de plumb → azotat de zinc + plumb

II. Scrieți formulele chimice ale produșii de reacție și egalați următoarele ecuații chimice:

1. $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots + \dots \uparrow$
2. $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots + \dots \uparrow$
3. $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots + \dots \uparrow$
4. $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow \dots + \dots \uparrow$
5. $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \dots \downarrow + \dots$
6. $\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \dots \downarrow + \dots$
7. $\text{Zn} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \dots \downarrow + \dots$
8. $\text{Mg} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \dots \downarrow + \dots$
9. $\text{Fe} + \text{HgO} \rightarrow \dots \downarrow + \dots$
10. $\text{Cu} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \dots \downarrow + \dots$

III. Completați spațiile libere cu formulele corespunzătoare și egalați ecuațiile chimice:

1. $\text{Na} + \dots \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow$
2. $\dots + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \dots \uparrow$
3. $\text{Al} + \dots \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2 \uparrow$
4. $\text{Zn} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \dots + \dots \downarrow$
5. $\dots + \text{CuO} \rightarrow \dots \downarrow + \text{MgO}$
6. $\dots + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{HgSO}_4 + \dots \downarrow$
7. $\dots + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \dots \uparrow$
8. $\text{Zn} + \dots \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{Cu} \downarrow$
9. $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} (\text{vapori}) \rightarrow \dots + \dots \uparrow$
10. $\dots + \dots \rightarrow \text{AlCl}_3 + \dots \uparrow$

Succes!