

Reacția de schimb (RS) - Fișă de lucru

clasa a VII-a

I. Scrieți și egalați următoarele ecuații ale reacțiilor chimice:

1. Oxid de zinc + acid clorhidric \rightarrow clorură de zinc + apă
2. Hidroxid de sodiu + acid clorhidric \rightarrow clorură de sodiu + apă
3. Clorură de aluminiu + acid sulfuric \rightarrow sulfat de aluminiu + acid clorhidric
4. Oxid de fier (II) + acid clorhidric \rightarrow clorură de fier(II) + apă
5. Acid sulfuric + oxid de fier (II) \rightarrow sulfat de fier (II) + apă
6. Acid clorhidric + oxid de cupru \rightarrow apă + clorură de cupru
7. Oxid de calciu + acid azotic \rightarrow azotat de calciu + apă
8. Acid azotic + sulfat de cupru \rightarrow azotat de cupru + acid sulfuric
9. Oxid de magneziu + acid sulfuric \rightarrow sulfat de magneziu + apă
10. Azotat de zinc + acid clorhidric \rightarrow clorură de zinc + acid azotic

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

1. $\text{CaO} + \text{HCl} \rightarrow \dots + \dots$
2. $\text{NaOH} + \text{HNO}_3 \rightarrow \dots + \dots$
3. $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots + \dots$
4. $\text{MgO} + \text{HCl} \rightarrow \dots + \dots$
5. $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots + \dots$
6. $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{HCl} \rightarrow \dots + \dots$
7. $\text{KOH} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \dots + \dots$
8. $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow \dots + \dots$
9. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \rightarrow \dots + \dots$
10. $\text{CuO} + \text{HNO}_3 \rightarrow \dots + \dots$

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

1. $\text{NaOH} + \dots \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
2. $\text{CaO} + \text{HNO}_3 \rightarrow \dots + \dots$
3. $2 \dots + \dots \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
4. $\dots + \dots \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{HCl}$
5. $\dots + \text{CuO} \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
6. $\dots + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow$
7. $\dots + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
8. $\dots + \dots \rightarrow \text{ZnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
9. $\text{Al}(\text{OH})_3 + \dots \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
10. $\dots + 6 \dots \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$

Succes!

