

Reacția de combinare - Fișă de lucru

Clasa a VII-a

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

1. $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \dots\dots$
2. $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$
3. $\text{P}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \dots\dots$
4. $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \dots\dots$
5. $\text{H}_2 + \text{S} \rightarrow \dots\dots$
6. $\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow \dots\dots \uparrow$
7. $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \dots\dots \uparrow$
8. $\text{MgO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots\dots\dots$
9. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots\dots\dots$
10. $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \leftrightarrow \dots\dots$
11. $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots\dots$
12. $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \leftrightarrow \dots\dots\dots$
13. $\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow \dots\dots\dots$
14. $\text{Na} + \text{S} \rightarrow \dots\dots$
15. $\text{Cu} + \text{Cl}_2 \rightarrow \dots\dots$

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

1. $\text{Ca} + \dots\dots\dots \rightarrow \text{CaO}$
2. $\dots\dots + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
3. $\dots\dots + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{HCl} \uparrow$
4. $\text{H}_2 + \dots\dots\dots \leftrightarrow \text{NH}_3$
5. $\dots\dots + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH}$
6. $\dots\dots + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$
7. $\text{Mg} + \dots\dots\dots \rightarrow \text{MgCl}_2$
8. $\text{Al} + \dots\dots\dots \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$
9. $\dots\dots\dots + \text{S} \rightarrow \text{ZnS}$
10. $\text{H}_2\text{O} + \dots\dots\dots \rightarrow \text{var stins}$
11. $\text{H}_2 + \dots\dots\dots \rightarrow \text{H}_2\text{S}$
12. $\text{O}_2 + \dots\dots\dots \rightarrow \text{CO}_2 \uparrow$
13. $\dots\dots\dots + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
14. $\text{K}_2\text{O} + \dots\dots\dots \rightarrow \text{KOH}$
15. $\dots\dots\dots + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$

III. Scrieți și egalați următoarele ecuații ale reacțiilor chimice:

1. Hidrogen + Oxigen \rightarrow Apă
2. Oxigen + Magneziu \rightarrow Oxid de magneziu
3. Sulf + Hidrogen \rightarrow Acid sulfhidric
4. Aluminiu + Oxigen \rightarrow oxid de aluminiu

5. Trioxid de sulf + Apă → Acid sulfuric
6. Oxid de calciu + Apă → Hidroxid de calciu
7. Apă + Dioxid de carbon ↔ Acid carbonic
8. Amoniac + Acid clorhidric → Țipirig
9. Oxid de magneziu + Apă → Hidroxid de magneziu
10. Sodiu + Clor → Clorură de sodiu
11. Clor + Cupru → Clorură de cupru (II)
12. Sulf + Magneziu → Sulfură de magneziu
13. Fier + Sulf → Sulfură de fier (II)
14. Carbon + Oxigen → Dioxid de carbon
15. Magneziu + Clor → Clorură de magneziu

Succes!