

ΧΗΜΙΚΕΣ ΕΞΙΣΩΣΕΙΣ Α ΛΥΚΕΙΟΥ 2014

A. ΑΠΛΗ ΑΝΤΙΚΑΤΑΣΤΑΣΗ

- | | |
|--|---|
| 1) $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow$ | 5) $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ |
| 2) $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ | 6) $\text{Ba} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ |
| 3) $\text{Zn} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ | 7) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow$ |
| 4) $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow$ | 8) $\text{Cl}_2 + \text{NaI} \rightarrow$ |

B. ΔΙΠΛΗ ΑΝΤΙΚΑΤΑΣΤΑΣΗ ΠΛΗΝ ΕΞΟΥΔΕΤΕΡΩΣΗΣ

- | | |
|--|---|
| 1) $\text{KOH} + \text{MgCl}_2 \rightarrow$ | 7) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{KI} \rightarrow$ |
| 2) $\text{NaOH} + \text{Al}(\text{NO}_3)_3 \rightarrow$ | 8) $\text{AlCl}_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow$ |
| 3) $\text{BaBr}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ | 9) $\text{CaCO}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$ |
| 4) $\text{Na}_2\text{S} + \text{HCl} \rightarrow$ | 10) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ |
| 5) $\text{CaCl}_2 + \text{K}_3\text{PO}_4 \rightarrow^{**}$ | 11) $\text{KOH} + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \rightarrow$ |
| 6) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 \rightarrow$ | 12) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{NH}_4\text{Cl} \rightarrow$ |

[απαντήσεις](#)

Γ. ΕΞΟΥΔΕΤΕΡΩΣΗ

- | | |
|---|---|
| 1) $\text{NaOH} + \text{HNO}_3 \rightarrow$ | 16) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ |
| 2) $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ | 17) $\text{Na}_2\text{O} + \text{HCl} \rightarrow$ |
| 3) $\text{NaOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ | 18) $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ |
| 4) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{HBr} \rightarrow$ | 19) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{SO}_3 \rightarrow$ |
| 5) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ | 20) $\text{NaOH} + \text{SO}_2 \rightarrow$ |
| 6) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ | 21) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow$ |
| 7) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{HCl} \rightarrow$ | 22) $\text{KOH} + \text{CO}_2 \rightarrow$ |
| 8) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ | 23) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow$ |
| 9) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ | 24) $\text{KOH} + \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow$ |
| 10) $\text{NH}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$ | 25) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{N}_2\text{O}_3 \rightarrow$ |
| 11) $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ | 26) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow$ |
| 12) $\text{NH}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ | 27) $\text{K}_2\text{O} + \text{SO}_2 \rightarrow$ |
| 13) $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ | 28) $\text{BaO} + \text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow$ |
| 14) $\text{CaO} + \text{HCl} \rightarrow$ | 29) $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow$ |
| 15) $\text{BaO} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ | 30) $\text{Na}_2\text{O} + \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow$ |

[απαντήσεις](#)