

Tema: Acizii

Varianta I

Timp: 10 min

1. Completează și egalează ecuațiile reacțiilor de mai jos:

- a) $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \dots + \dots$
 b) $\text{MgO} + \dots \rightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + \dots$
 c) $\text{CuO} + \dots \rightarrow \text{CuSO}_4 + \dots$
 d) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \dots \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow + \dots$
 e) $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{HCl} \rightarrow \dots + \dots$
 f) $\text{HCl} + \dots \rightarrow \text{AgCl} \downarrow + \dots$

HCl Culoarea roz



indicator

HNO₃ Culoarea roșu



indicator

H₂SO₄ Culoarea incolor



indicator

Denumirea formulei chimice:

HCl _____; HClO₃ _____; H₂SO₄ _____.

Tema: Acizii

Varianta II

Timp: 10 min

1) Completează și egalează ecuațiile reacțiilor de mai jos:

- a) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \dots \rightarrow \text{PbI}_2 \downarrow + \dots$
 b) $\text{CaO} + \text{HNO}_3 \rightarrow \dots + \dots$
 c) $\text{Na}_2\text{O} + \dots \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \dots$
 d) $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \dots + \dots$
 e) $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots + \dots$
 f) $\text{HNO}_3 + \text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \dots + \dots$

pH < 7 Metiloranj



culoarea

pH < 7 Turnesol



culoarea

pH < 7 Fenolftaleină



culoarea

Denumirea formulei chimice:

HBr_____ ; HClO₄_____ ; HNO₃_____.