

Ασκήσεις στις Αντιδράσεις Εξουδετέρωσης

1. Συμπληρώστε τις παρακάτω αντιδράσεις εξουδετέρωσης, βάζοντας κατάλληλους συντελεστές όπου χρειάζεται:

- i) $\text{HCl} + \text{KOH} \rightarrow$
- ii) $\text{HNO}_3 + \text{KOH} \rightarrow$
- iii) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow$
- iv) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow$
- v) $\text{HCN} + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow$
- vi) $\text{H}_2\text{CO}_3 + \text{Al(OH)}_3 \rightarrow$
- vii) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Ba(OH)}_2 \rightarrow$
- viii) $\text{H}_2\text{CO}_3 + \text{NH}_4\text{OH} \rightarrow$

2. Βάζοντας κατάλληλους συντελεστές όπου χρειάζεται, γράψτε τις αντιδράσεις εξουδετέρωσης που γίνονται όταν ενώνονται:

- i) Νιτρικό οξύ και υδροξείδιο του καλίου
- ii) Ανθρακικό οξύ και υδροξείδιο του νατρίου
- iii) Φωσφορικό οξύ και υδροξείδιο του αργύρου
- iv) Υδροθείο και υδροξείδιο του βαρίου
- v) Θειικό οξύ και υδροξείδιο του αλουμινίου
- vi) Φωσφορικό οξύ και υδροξείδιο του ασβεστίου
- vii) Ανθρακικό οξύ και υδροξείδιο του αμμωνίου

3. Γράψτε τις αντιδράσεις εξουδετέρωσης που οδήγησαν στο σχηματισμό των παρακάτω αλάτων:

- i) βρωμιούχο κάλιο
- ii) ιωδιούχο νάτριο
- iii) ανθρακικός άργυρος
- iv) θειικό αργίλιο
- v) κυανιούχο αμμώνιο
- vi) φωσφορικό αργίλιο
- vii) θειούχο αμμώνιο
- viii) ανθρακικό ασβέστιο
- ix) νιτρικό βάριο
- x) νιτρικό αμμώνιο