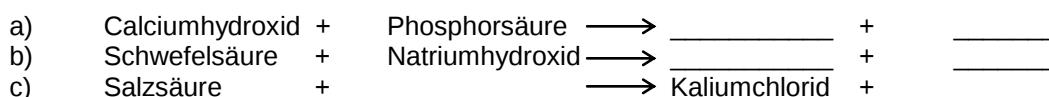


Aufgabe:

Bestimme den Charakter einer unbekannten klaren Lösung und neutralisiere diese mit einem geeigneten Reagens!

Neutralisation

1. Nenne die allgemeine Wortgleichung der Neutralisation!
2. Beschreibe die Durchführung des Experimentes „Neutralisation einer Säure“ !
3. Erläutere die praktische Bedeutung der Neutralisation an einem selbstgewählten Beispiel! Nenne 2 weitere Anwendungsgebiete !
4. Ergänze die folgenden Wortgleichungen !



5. Entwickle die chemischen Gleichungen für diese Neutralisationen!
6. Welche Masse Salpetersäure ist einzusetzen, um 4,2 kg Bleinitrat ($M_{\text{Pb}(\text{NO}_3)_2} = 331 \text{ g/mol}$) herzustellen?
$$\text{Pb}(\text{OH})_2 + 2 \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$$

Geräte und Chemikalien:

Durchführung:

Beobachtung:

- Auswertung:
1. Nenne den Charakter der Ausgangslösung und gib die Ionen an, die diese auf jeden Fall enthält!
 2. Gib den pH-Wert an, der bei Beendigung des Experimentes vorlag!
 3. Entwickle die verkürzte chemische Gleichung für diesen Prozess der Neutralisierung!