

Bestimmung der Konzentration von Schwefelsäure

Ergebnisse der Titration (Beispiel):

$$V(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,071 \text{ l}$$

$$c(\text{NaOH}) = 0,80 \text{ mol/l}$$

$$V(\text{NaOH}) = 0,047 \text{ l}$$

Bestimmung der Konzentration von Schwefelsäure

Ergebnisse der Titration

$$V(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,071 \text{ l}$$

$$c(\text{NaOH}) = 0,80 \text{ mol/l}$$

$$V(\text{NaOH}) = 0,047 \text{ l}$$

Schritt 1: $n(\text{NaOH})$ berechnen

Allgemeine Formel:

Bestimmung der Konzentration von Schwefelsäure

Ergebnisse der Titration

$$V(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,071 \text{ l}$$

$$c(\text{NaOH}) = 0,80 \text{ mol/l}$$

$$V(\text{NaOH}) = 0,047 \text{ l}$$

Schritt 1: $n(\text{NaOH})$

Allgemeine Formel:

$$n = V * c$$

Bestimmung der Konzentration von Schwefelsäure

Ergebnisse der Titration

$$V(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,071 \text{ l}$$

$$c(\text{NaOH}) = 0,80 \text{ mol/l}$$

$$V(\text{NaOH}) = 0,047 \text{ l}$$

Schritt 1: $n(\text{NaOH})$

Allgemeine Formel:

$$n = V * c$$

Konkrete Anwendung:

Bestimmung der Konzentration von Schwefelsäure

Ergebnisse der Titration

$$V(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,071 \text{ l}$$

$$c(\text{NaOH}) = 0,80 \text{ mol/l}$$

$$V(\text{NaOH}) = 0,047 \text{ l}$$

Schritt 1: $n(\text{NaOH})$

Allgemeine Formel:

$$n = V * c$$

Konkrete Anwendung:

$$n(\text{NaOH}) = V(\text{NaOH}) * c(\text{NaOH})$$

Bestimmung der Konzentration von Schwefelsäure

Ergebnisse der Titration

$$V(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,071 \text{ l}$$

$$c(\text{NaOH}) = 0,80 \text{ mol/l}$$

$$V(\text{NaOH}) = 0,047 \text{ l}$$

Schritt 1: $n(\text{NaOH})$

Allgemeine Formel:

$$n = V * c$$

Konkrete Anwendung:

$$n(\text{NaOH}) = V(\text{NaOH}) * c(\text{NaOH})$$

Berechnung:

Bestimmung der Konzentration von Schwefelsäure

Ergebnisse der Titration

$$V(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,071 \text{ l}$$

$$c(\text{NaOH}) = 0,80 \text{ mol/l}$$

$$V(\text{NaOH}) = 0,047 \text{ l}$$

Schritt 1: $n(\text{NaOH})$

Allgemeine Formel:

$$n = V * c$$

Konkrete Anwendung:

$$n(\text{NaOH}) = V(\text{NaOH}) * c(\text{NaOH})$$

Berechnung:

$$n(\text{NaOH}) = 0,047 \text{ l} * 0,80 \text{ mol/l} =$$

Bestimmung der Konzentration von Schwefelsäure

Ergebnisse der Titration

$$V(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,071 \text{ l}$$

$$c(\text{NaOH}) = 0,80 \text{ mol/l}$$

$$V(\text{NaOH}) = 0,047 \text{ l}$$

Schritt 1: n(NaOH)

Allgemeine Formel:

$$n = V * c$$

Konkrete Anwendung:

$$n(\text{NaOH}) = V(\text{NaOH}) * c(\text{NaOH})$$

Berechnung:

$$n(\text{NaOH}) = 0,047 \text{ l} * 0,80 \text{ mol/l} = 0,0376 \text{ mol}$$