

Die Beobachtung

Auswertung

- ① Erstelle eine Tabelle mit deinen Messwerten.

	Name der Probe	Verbrauch EDTA
1. Titration		
2. Titration		
3. Titration		
4. Titration		

	Name der Probe	Verbrauch EDTA
1. Titration		
2. Titration		
3. Titration		
4. Titration		

② Berechne den Grad deutscher Härte (°dH) der beiden Proben.

Bei der Titration entspricht der Verbrauch von 1 mL EDTA einer Wasserhärte von 0,5608 °dH,
d.h.:

$$1 \text{ mL} = 0,5608 \text{ °dH}$$

Berechne die Wasserhärte Deiner beiden Proben mit Hilfe des Dreisatzes.

**Härtebereich von Wasser**

weich: kleiner 8,4 °dH

mittel: zwischen 8,4 bis 14 °dH

hart: mehr als 14 °dH



