



Benenne die Teile der Standardwasserstoffelektrode.

Schreibe die richtigen Begriffe in die Lücken.

$T = 298\text{ K}$

$p = 1013\text{ hPa}$

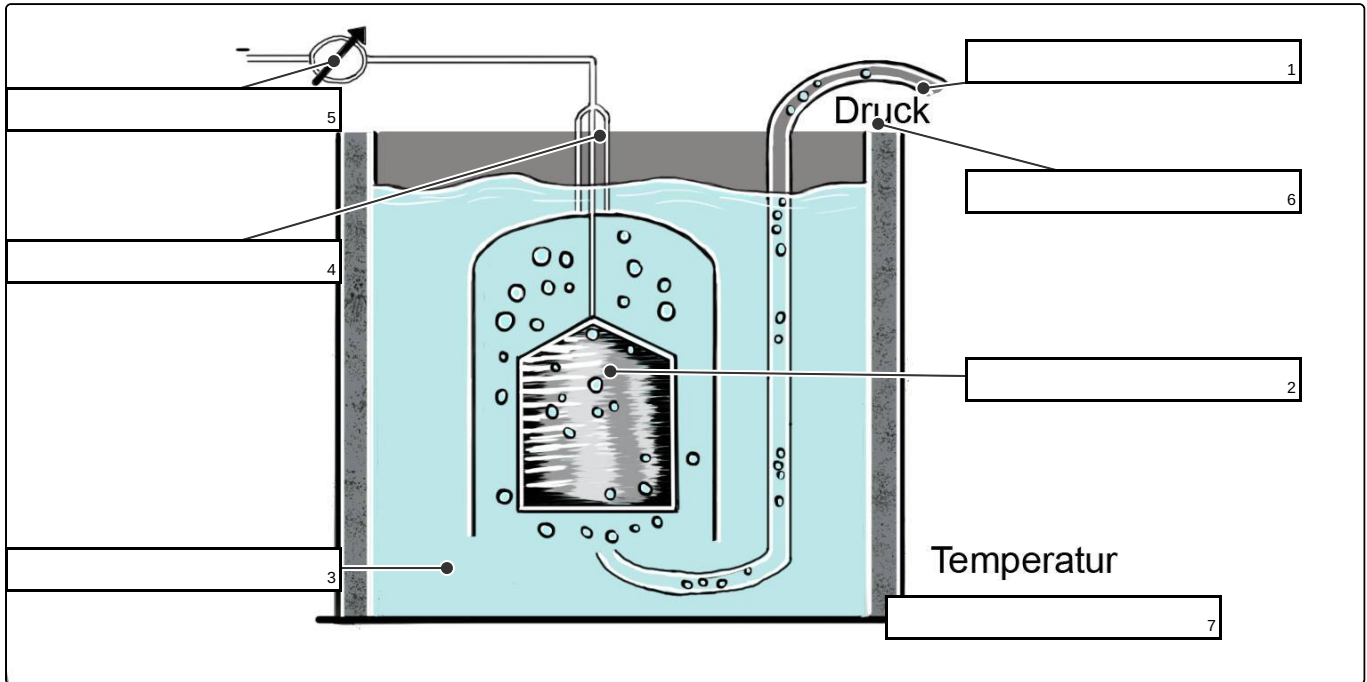
Platinblech

H_2 Einleitung

Spannungsmesser

$HCl\ c = 1\ \frac{\text{mol}}{\text{l}}$

Gasableitung





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Benenne die Teile der Standardwasserstoffelektrode.

1. Tipp

Mit welchem Druck wird der Wasserstoff eingeleitet?

2. Tipp

Was passiert mit dem Wasserstoff, wenn er nicht am Platinblech reagieren konnte?



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Benenne die Teile der Standardwasserstoffelektrode.

Lösungsschlüssel: 1: H_2 Einleitung // 2: Platinblech // 3: HCl $c = 1 \frac{mol}{l}$ // 4: Gasableitung // 5: Spannungsmesser // 6: $p = 1013 hPa$ // 7: $T = 298 K$

Du kennst nun den Aufbau der Standardwasserstoffelektrode. Diesen solltest du dir unbedingt einprägen, da dieser gern in der Schule im Bereich Redoxchemie abgefragt wird.

Diese Elektrode ist der Bezugspunkt für die gesamte elektrochemische Spannungsreihe. Daher ist sie so wichtig, dass du sie aus dem Kopf zeichnen können solltest.