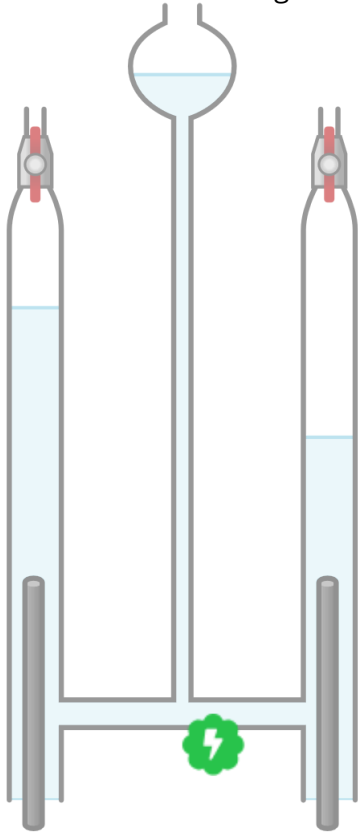


Name:

Wasserzerersetzung

- ① Vervollständige die Skizze. Es fehlen noch Stromversorgung und Kabel. Zeichne die Polung an den Elektroden ein. Beachte dabei den Wasserpegel in den beiden Röhren! Notiere kurz die Beobachtungen. In welcher Röhre entsteht welches Gas? Wie wird es nachgewiesen?



Created with Chemix (<https://chemix.org>)

- ② Stelle ein Reaktionsschema mit Worten für die ablaufende Reaktion auf.

.....

.....

.....

.....

- ③ Recherchiere die Begriffe „Element“ und „Chemische Verbindung“. Vergleiche mit „Gemisch“.
Notiere jeweils eine Definition der drei Begriffe.

 Element

 Verbindung

 Gemisch

- ④ Ordne die Begriffe „Element“ und „Verbindung“ bei den gegebenen Reaktionsschemata zu.

Du kannst z.B. mit unterschiedlichen Farben markieren.

- *Kupfer + Sauerstoff → Kupferoxid*
- *Kupfer + Schwefel → Kupfersulfid*
- *Wasser → Wasserstoff + Sauerstoff*
- *Kohlenstoffmonooxid + Sauerstoff → Kohlenstoffdioxid*
- *Silberoxid → Silber + Sauerstoff*

- ⑤ In der Learningapp findest Du ein kleines Memory-Spiel, in dem die Begriffe „Gemisch“, „Verbindung“ und „Element“ im Teilchenmodell dargestellt sind.

Übernimm in deine Aufzeichnungen eine kleine Zeichnung für ein Element und eine Verbindung im Teilchenmodell.



<https://learningapps.org/view15408692>
Gemisch - Verbindung - Reinstoff im Teilchenmodell