

Arbeitsblatt 2 - Videoauswertung Redoxreaktionen

Schau dir das Video zum Thema Redoxreaktionen an. Bearbeite die folgenden Aufgaben dazu.

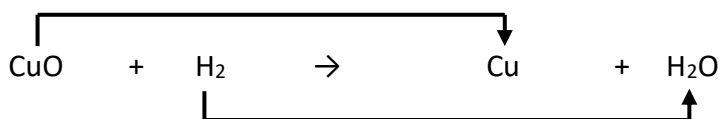
- 1) Beschreibe, warum Redoxreaktionen so wichtig sind.
- 2) Erkläre das Wort „Redoxreaktion“ mit eigenen Worten.
- 3) Nenne historische Grundlagen zur Entdeckung des Sauerstoffs.
- 4) Erkläre den Begriff „Rosten“ und den Zusammenhang mit Sauerstoff.
- 5) Beschreibe den Vorgang der Oxidation im Allgemeinen. Worum handelt es sich, wenn man von „Oxiden“ spricht?
- 6) Beschreibe den Vorgang der „Reduktion“.
- 7) Vervollständige die Redoxreaktion aus dem Video.

Reaktionsgleichung als Wortgleichung:

Kupferoxid + Wasserstoff → _____ + Wasser

- 8) Beschrifte die Pfeile in der Reaktionsgleichung mit den Begriffen Reduktion und Oxidation.

Reaktionsgleichung in Symbolschreibweise:



Arbeitsblatt 2 - Videoauswertung Redoxreaktionen

9) Ergänze den Lückentext mit den folgenden Begriffen:

Wasser, Reduktion, Wasserstoff, Kupfer, Sauerstoff, Oxidation

Kupferoxid enthält neben Kupfer auch _____. Dieser wird an den _____ abgegeben. Diesen Vorgang nennt man _____.

Der Wasserstoff reagiert dabei zu _____. Diesen Vorgang nennt man _____.

Kupferoxid wird dabei zu rötlichem, metallischem _____.

10) Entscheide, welcher Stoff das **Reduktions**mittel und welcher Stoff das **Oxidations**mittel ist! Ergänze die Lücken entsprechend.

Kupferoxid wird von dem Wasserstoff reduziert. Daher ist Wasserstoff hier das _____mittel.

Der Wasserstoff wird von dem Kupferoxid oxidiert. Kupferoxid ist hier das _____mittel.