

Domino – chemische Reaktion

Schneide die Dominokarten entlang der Markierung aus. Lege die Karten in der richtigen Reihenfolge aneinander.

Start	Vorgang, bei dem Energie aufgenommen oder abgegeben wird.	Reaktionsprodukte	Chemische Reaktion von Stoffen mit Sauerstoff.	exotherme Reaktion	Stoffe, die vor der chemischen Reaktion vorliegen.	✂
Ausgangsstoffe	Stoff, der zu 78% in der Luft vorkommt.	Stoffumwandlung	Chemische Reaktion, bei der Energie aufgenommen wird.	Reduktion	Kupfer + Sauerstoff	✂
H₂O	Stoff, der zu 21% in der Luft vorkommt.	physikalischer Vorgang	Wasser	Sauerstoff	Chemische Reaktion, bei der Energie abgegeben wird.	✂
→ Kupferoxid	Vorgang, bei dem Stoffe in neue Stoffe mit anderen Eigenschaften umgewandelt werden.	Energieumwandlung	Stoffe, die nach der chemischen Reaktion vorliegen.	endotherme Reaktion	Vorgang, bei dem sich nur der Aggregatzustand ändert.	✂
Sauerstoff + Silber	Chemische Reaktion, bei der einem Stoff Sauerstoff entzogen wird.	→ Phosphoroxid	Chemische Verbindung aus Sauerstoff und einem Metall.	Nichtmetall-oxid	Phosphor + Sauerstoff	✂
Oxidation	Chemische Verbindung aus Sauerstoff und einem Nichtmetall.	Metalloxid	Silberoxid →	Stickstoff	Ende	✂

