

Faszination Chemie - Feuer, Schall und Rauch

Chemie · Klasse 7/8 · mittel

Name: _____ Datum: _____

Bei einer chemischen Reaktion entstehen neue Stoffe. Exotherm: Energie wird frei. Endotherm: Energie wird gebraucht. Die Masse bleibt insgesamt gleich.

1 Wortgleichungen aufstellen

- a) Magnesium + Sauerstoff ->
- b) Eisen + Schwefel ->
- c) Kohlenstoff + Sauerstoff ->
- d) Kupfer + Sauerstoff ->
- e) Wasserstoff + Sauerstoff ->

2 Verbrennung verstehen

- a) Welche drei Dinge braucht ein Feuer?
.....
- b) Wie löscht man ein Feuer mit Wasser — welche Bedingung fällt weg?
.....
- c) Warum brennt Holzwolle schneller als ein Holzsplit?
.....
- d) Warum darf man brennendes Fett nicht mit Wasser löschen?
.....
- e) Was ist die Aktivierungsenergie?
.....

3 Massenerhaltung

- a) 4 g Magnesium reagieren mit 2,6 g Sauerstoff. Wie schwer ist das Oxid?
.....
- b) Eine Kerze wird leichter. Wo bleibt die Masse?
.....
- c) Ist eine Verbrennung exotherm oder endotherm?

Faszination Chemie - Feuer, Schall und Rauch (Fortsetzung)

Chemie · Klasse 7/8 · mittel

Name: _____ Datum: _____

- d) Nenne einen endothermen Vorgang aus dem Alltag.

.....