Übungsaufgaben:

- 1. Vervollständige die Reaktionsgleichungen und benenne die Stoffe bei a. und b.
- 2. Entscheide für alle Reaktionen, ob eine Redoxreaktion vorliegt und kennzeichne ggf. Oxidation und Reduktion.

a. H O H H
H—C—C—C—H + Cu O ——
H H H H H

b. H-C-H H H-C-C-C-C-H + O₂

c. $4 \text{ K Cl O}_3 \longrightarrow 3 \text{ K Cl O}_4 + \text{ K Cl}$

Hinweis: die Stöchiometrischen Faktoren (große Zahlen) müssen bei der Ermittlung der OZ nicht berücksichtigt werden!

d. $3 P + 5 H N O_3 + 2 H_2 O \longrightarrow 3 H_3 P O_4 + 5 N$