Welche Massen werden bei den folgenden Reaktionen verwendet?

... und welche Massen entstehen hierbei...

Das "mol" vor den Substanzen darf weggelassen werden!

→ 2 H₂O 2 mol H₂O

a)
$$2 \operatorname{Fe_2O_3}$$
 + $3 \operatorname{C}$ \longrightarrow $4 \operatorname{Fe}$ + $3 \operatorname{CO_2}$

b)
$$H_2$$
 + O_2 \longrightarrow $2 H_2O$

c)
$$2 \text{ CuO}$$
 \longrightarrow $2 \text{ Cu} + \text{ O}_2$

e) Mg +
$$Cl_2$$
 \longrightarrow Mg Cl_2

Was stellst Du beim Vergleich der eingesetzten Massen mit denen der entstehenden Stoffen fest ?

Bei chemischen Prozessen gilt:

... es geht nichts verloren und

... es entsteht nichts aus dem Nichts

- a) Erkläre: Die Asche von verbranntem Holz wiegt viel weniger, als das Holz vorher
- b) Entscheide und Begründe : Verbrennt man in einem Becher 10g Magnesium so wiegt der Becher nachher mehr oder weniger als vorher