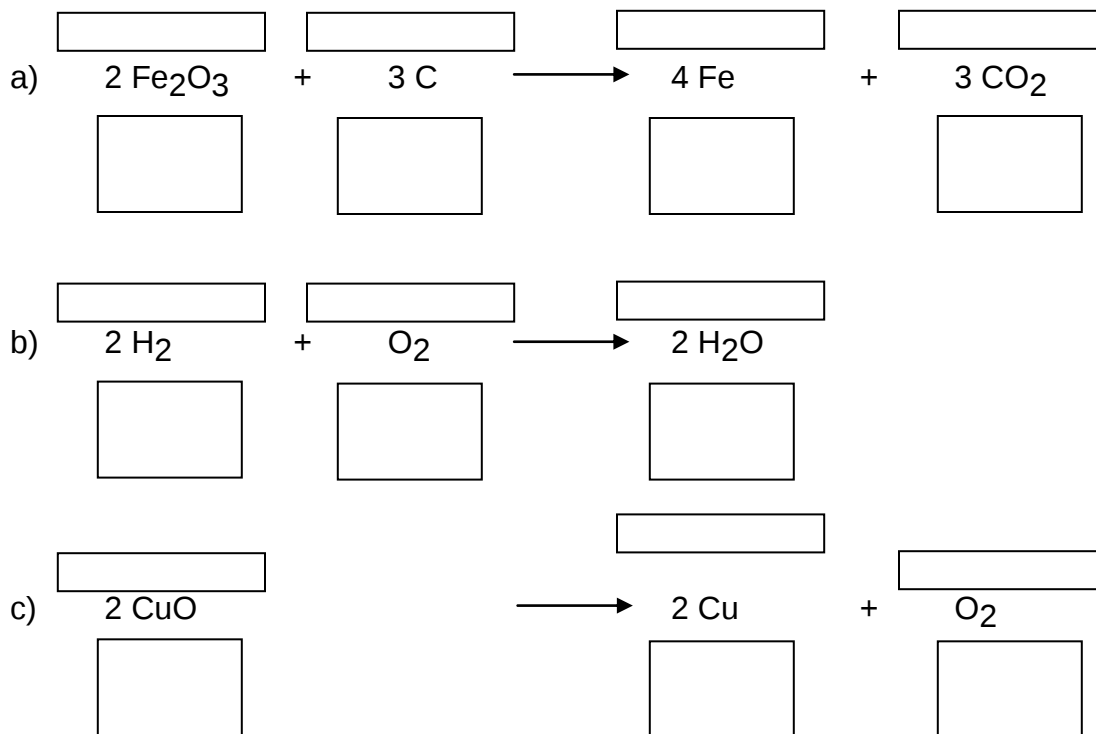


Das „mol“ vor den Substanzen darf weggelassen werden!

2 mol Wasser	schreibt man als ...	2 H₂O	und die wiegen	_____
4 mol Eisenoxid	—"	_____	—"	_____
12 mol Sauerstoff	—"	_____	—"	_____

Welche Molaren Massen gelten (drüber) und welche Massen(drunter) sind so an diesen Reaktionen beteiligt?



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

Masse
der Ausgangsstoffe

Masse
der Reaktionsprodukte

Aber erkläre dies mal...

Die Asche von verbranntem Holz
wiegt viel weniger, als das Holz
vor dem Verbrennen wog...

Verbrennt man in einem Becher 10g
Magnesium, so wiegt der Becher mit dem
weißen Verbrennungsprodukt (MgO)
nachher 4g mehr als vorher!