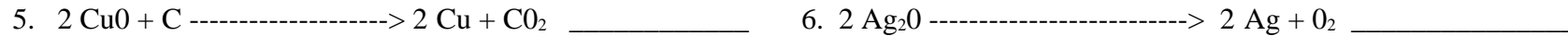
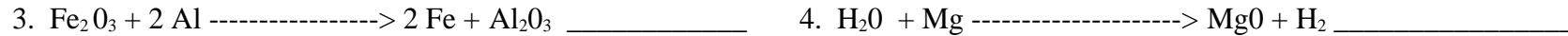


Wiederholung: Chemie Klasse 8 Grundlagen

1. In der Chemie beschäftigt man sich mit _____ und ihren _____.
 2. Im Verlauf einer Chemischen Reaktion kommt es zu einer _____.
 3. Wichtige Stoffeigenschaften sind z.B.: _____, _____, _____
_____, _____, _____, _____.
 4. Grundsätzlich gibt es 3 Typen von chemischen Reaktionen:
 - a) Bei der _____ werden Ausgangsstoffe zu (einem) neuen Stoff (en) zusammengeführt.
 - b) Bei der _____ werden die (der) Ausgangsstoff(e) in seine Bestandteile zerlegt, während
 - c) bei der Stoffverlagerung Bestandteile der Ausgangsstoffe neu kombiniert werden.
 5. Bei einer chemischen Reaktion besteht zwischen den *Ausgangsstoffen* und den *Endstoffen* (Reaktionsprodukten) folgender Zusammenhang:
die Masse der Ausgangsstoffe und die der Endprodukte _____ !
 6. Eine Reaktion bedarf in der Regel eines "Anschubs" in Form von _____, damit sie abläuft.
 7. Im Verlauf einer Reaktion wird
 - a) entweder mehr Energie freigesetzt als zum "Anschieben" aufgewandt wurde : _____ Reaktion oder
 - b) es wird mehr Energie eingesetzt, als freigesetzt wird : _____ Reaktion.
 8. Prinzipiell verläuft eine Reaktion wie ?
Wasserstoff + Sauerstoff -----> Wasserstoffoxid exotherme Reaktion
aber auch:
Wasserstoff + Sauerstoff <----- Wasserstoffoxid (Wasser) _____ Reaktion
- Die Reaktionsbedingungen entscheiden darüber, in welcher Richtung eine Reaktion verläuft; in der Regel ist eine Reaktion umkehrbar!
9. Reaktionstypen
 - a) Reaktionen, bei denen Sauerstoff als Ausgangsstoff oder Reaktionspartner vorhanden ist heißen : _____
 - b) Reaktionen, bei denen Sauerstoff aus Verbindungen freigesetzt wird, heißen : _____.
 - c) Reaktionen, bei denen Sauerstoff von einer Verbindung auf eine neue übergeht , heißen : _____ Reaktionen.

Wiederholung: Chemie Klasse 8 Grundlagen

10. Entscheide, um welchen der drei Reaktionstypen von 8 es sich handelt!



11. Nachweisverfahren für Sauerstoff, Wasser sowie CO₂:

_____ für Sauerstoff; _____ für Wasser

_____ für CO₂.

12. Was versteht man unter dem Bindungsbestreben eines Stoffes zu Sauerstoff?

13. Nenne die Reihenfolge folgender Stoffe in Hinblick auf ihre ansteigendes Bindungsbestreben zu O₂ : Cu, Fe, C, Mg, Al.

Kupfer

Bindungsbestreben zu O₂

Mit den Elementen, die rechts von einem Stoff stehen, kann man dessen Oxid _____ !

14. Was versteht man unter der Wertigkeit eines STOFFES ?