

## Chemie Klassen 7a und 7b – 22.06. – 07.07.2020

### Der Wasserstoff

Übernimm dir beide Überschrift in deinen Hefter und erarbeite dir zunächst mit Hilfe deines LB S. 59/60 einen **Steckbrief** zu dem Stoff **Wasserstoff**!

(Darstellung, Eigenschaften, Nachweis, Verwendung, Bau)

*(Denke daran, in der Methode „Steckbrief“ kommen untereinander die Kriterien und dahinter in Stichpunkten die Informationen. KEINE SÄTZE!)*

### Die Verbrennung von Wasserstoff

1. Lies zunächst den Abschnitt: „Stoffliche und energetische Betrachtung der Verbrennung“.
  - a) Beantworte LB S. 61 Aufgabe 1
  - b) Übernimm die Überschrift in deinen Hefter und schreibe die Wortgleichung für die Verbrennung von Wasserstoff auf. (Findest du am Ende des gelesenen Abschnitts)
2. Zeichne unter der Wortgleichung die Abb. 3 ab, indem du die Modelle und chemischen Zeichen unter die entsprechenden Wörter der Stoffe zeichnest/schreibst.
3. Schreibe dir folgenden Merktext ab oder drucke ihn dir aus und klebe ihn an diese Stelle:

### Merke:

Jede Verbrennung ist eine **OXIDATION**.

**Die Oxidation ist eine chemische Reaktion, bei der ein Metall oder ein Nichtmetall mit Sauerstoff zu einem Oxid reagiert.**

Metall + Sauerstoff → Metalloxid

Magnesium + Sauerstoff → Magnesiumoxid  
2 Mg + O<sub>2</sub> → 2 MgO

Nichtmetall + Sauerstoff → Nichtmetalloxid

Kohlenstoff + Sauerstoff → Kohlenstoffdioxid  
C + O<sub>2</sub> → CO<sub>2</sub>