

Hallo liebe Schülerinnen und Schüler. Die hier anliegende Präsentation beinhaltet die nächsten Unterrichtsstunden unter Umständen sogar bis zu den Ferien.

In der Zeit der Hausarbeit arbeitet bitte im Lehrbuch, Arbeitsblättern, diese bitte ausdrucken, Internet die entsprechenden Kapitel ab.

Es ist nicht notwendig, alle Folien auszudrucken. Die wichtigsten Fakten werde ich markieren. (**X M(M= Merksatz)**)

Auch ist es sinnvoll, besonders interessante Aspekte in den Hefter zu übernehmen, abschreiben, abmalen.

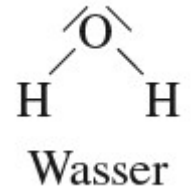
Fragen bitte notieren.

Im Frontalunterricht werden wir das bisher gelernte festigen, weiter im Stoff gehen, und unter Umständen, Experimente durchführen.

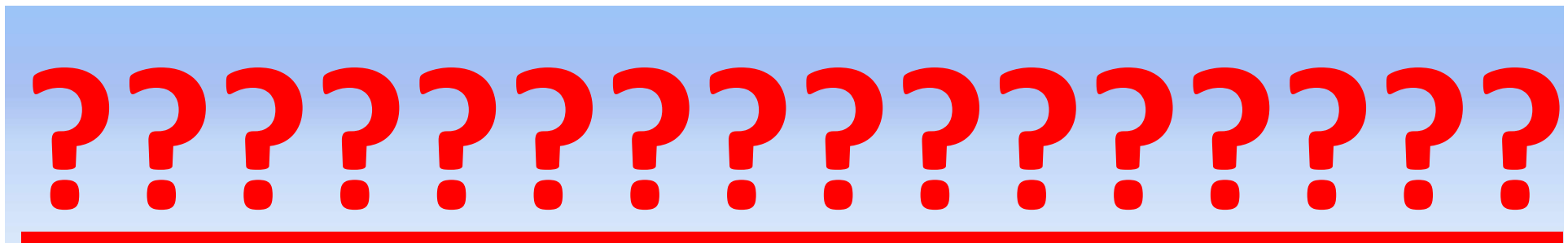
Bitte bearbeitet die Themen gründlich, und schaut auch gern im Internet nach weiterführenden Informationen.

Viel Spaß und liebe Grüße F. E. Schubert

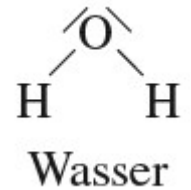
Wasser – eine chemische Verbindung



Wie kann sie entstehen?

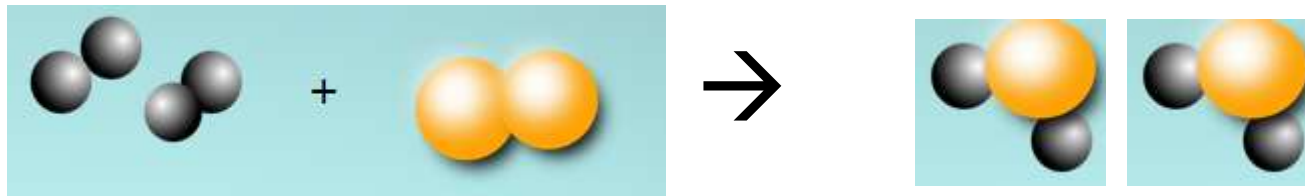


Wasser – eine chemische Verbindung



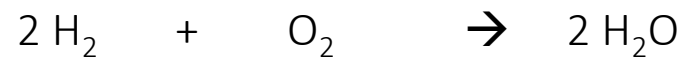
Wie kann sie entstehen?

Alles abschreiben bitte



- Wasser ist eine chemische Verbindung, die aus Wasserstoff und Sauerstoff gebildet wird.

Bildung (Synthese): Wasserstoff + Sauerstoff → Wasser



Chemische Reaktionen unter der Lupe

S. 79 lesen

M 1 &

Abb. 2

im Hefter notieren.



John DALTON (1766–1844)

Chemische Reaktionen unter der Lupe

S. 79

Aufgaben 1-3

Chemische Reaktionen auf der Waage

Den Film schauen wir uns gemeinsam an!!



Chemische Reaktionen auf der Waage

Verbrennen von Eisenwolle

*Das Gesetz von der Erhaltung der Masse besagt:
Bei allen chemischen Reaktionen bleibt die
Gesamtmasse der an der Reaktion beteiligten Stoffe
erhalten. Die Gesamtmasse der Ausgangsstoffe ist
gleich der Gesamtmasse der Reaktionsprodukte.*

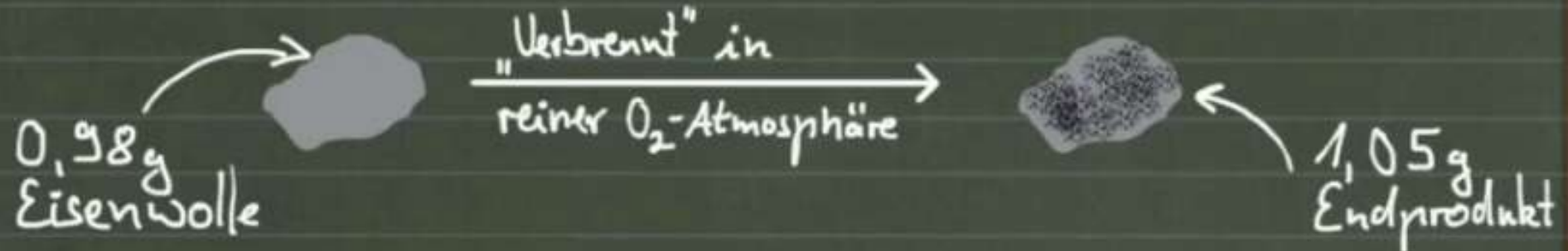
$$\underline{m(\text{Edukte}) = m(\text{RP})}$$

S. 80 lesen & M im Hefter notieren.

Chemische Reaktionen auf der Waage

Chemischer Hintergrund zu: Oxidation von Eisenwolle - Teil 1

Ausgangsexperiment:



Beschreibe den Weg, der zur Entdeckung des Gesetzes zur Erhaltung der Masse führte.

Sortiere die Ereignisse in zeitlicher Reihenfolge und beginne mit dem ältesten.



A Lomonosov schlussfolgerte aus Versuchen und Beobachtungen, dass die Masse bei chemischen Reaktionen konstant bleibt.

B In einem Experiment wies Lavoisier das Gesetz von der Erhaltung der Masse nach.

C Die Alchimisten versuchten, aus verschiedenen Metallen Gold herzustellen.

D Verbrennungen von Schwefel und Kohle waren bekannt und gaben Rätsel auf.

RICHTIGE REIHENFOLGE

Beschreibe den Weg, der zur Entdeckung des Gesetzes zur Erhaltung der Masse führte.

Sortiere die Ereignisse in zeitlicher Reihenfolge und beginne mit dem ältesten.

Lösungsschlüssel: C, D, A, B

Lomonosov schlussfolgerte aus Versuchen und Beobachtungen, dass die Masse bei chemischen Reaktionen konstant bleibt.

In einem Experiment wies Lavoisier das Gesetz von der Erhaltung der Masse nach.

Die Alchimisten versuchten, aus verschiedenen Metallen Gold herzustellen.

Verbrennungen von Schwefel und Kohle waren bekannt und gaben Rätsel auf.

RICHTIGE REIHENFOLGE

