

Gruppenpuzzle: Chemie! – Alles vergessen?



Gruppe 4: „Oxidation - Reduktion“

Aufgaben:

Bearbeite die folgenden Aufgaben, indem du dir **Notizen in deinem Ordner** machst.

Nachdem du mit der Expertengruppe 4 zusammengetroffen bist und noch Fragen klären konntest, sollst du ein **Lernplakat (DIN A3)** für deine Tischgruppe erstellen.

- Unterscheide zwischen folgenden **Metallgruppen** und nenne je zwei Beispiele:
edel – unedel, leicht – schwer
- Erkläre, was eine **Oxidation** ist und wie sie abläuft. Nenne ein Beispiel mit Reaktionsschema.
- Was ist ein **Metall** und was (s) ein **Metalloxid**? Wie kann man sie unterscheiden?
- Was ist der Unterschied zwischen einer **Verbrennung** von Eisen und dem **Rosten** von Eisen?
- Erkläre im Vergleich zur Oxidation die **Reduktion** mit Reaktionsschema.
- Wann liegt eine **Redoxreaktion** vor? Beispiel mit Reaktionsschema!
- Erstelle einen ausführlichen Steckbrief „Luft“.

Folgende **Schlüsselbegriffe** sollen auf deinem **Lernplakat** erscheinen:

Metall (edel, unedel, leicht, schwer), Oxidation, Reduktion, Redoxreaktion, Energie, exotherm, endotherm, Verbrennung, Rosten, Luft, Metalloxid