

Gruppenpuzzle: Chemie! Alles vergessen?



Gruppe 3: Chemische Reaktion"

Aufgaben:

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

Nachdem du mit der Expertengruppe 3 zusammengetroffen bist und noch Fragen klären konntest, sollst du ein **Lernplakat (DIN A3)** für deine Tischgruppe erstellen.

- Nenne die **Definition** einer chemischen Reaktion. Woran erkennt man, dass eine chem. Reaktion abgelaufen ist?
- Erkläre, was ein **Element**, eine **Verbindung** und ein **Reinstoff** ist. Nenne jeweils zwei Beispiele.
- Erkläre, was ein **Stoffgemisch** ist und gib zu den folgenden Stoffgemischen je zwei Beispiele an: **Suspension, Emulsion, Feststoffgemisch, Legierung und Lösung**.
- Worin besteht der Unterschied zwischen **homogen**" und **heterogen**"? Welche der oben genannten Stoffgemische sind homogen, welche heterogen?
- Nenne jeweils zwei Beispiele für eine **exotherme** bzw. **endotherme Reaktion**. Nenne dabei alle dir bekannten Energieformen!
- Viele chem. Reaktionen benötigen die so genannte **Aktivierungsenergie**. Erkläre wieso und zeichne ein Diagramm dazu.

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

Reinstoff, Stoffgemisch (Suspension, Emulsion ...), Element, Verbindung, chem. Reaktion, Aktivierungsenergie endotherm exotherm, Reaktionsschema, homogen heterogen, Energie