

Tipp: Gestalte eine Lernübersicht zu allen Stoffgruppen und Begriffen des Stoffgebiets!

1. Charakterisiere als Stoffgruppe...

Kunststoffe Oxide Säuren Salze Metalle Basen

mit jeweils ...

Erklärung / Merkmale der Gruppe , Unterarten, Gemeinsamkeiten in Eigenschaften, 3 Vertreter , (***) Entstehung, typische Reaktionen und Nachweise)

2. Nenne **Stoffe oder Stoffgruppen** , die ...

fest & brennbar

flüssig & brennbar

gasförmig & brennbar

brennbar & gelb

magnetisch

nicht löslich in Wasser

rot & brennbar

brennbar & unlöslich

farblos & löslich

löslich & brennbar

weiß & unlöslich

farblos & stechend r.

3. Skizziere die Atome der 2. Periode! Kennzeichne Gemeinsamkeit und Veränderung!

4. Nenne Gemeinsamkeiten und Unterschiede ...

a) der Atome der 7. Hauptgruppe!

b) der Atome der 2. Periode!

5. Erkläre die Begriffe:

„Bor–Astat–Linie“, "Elektronegativität", "Atombindung", "Ionenbeziehung"

6. Welches Element ist laut PSE jeweils das „wahrscheinlichere“ Metall? Begründe!

In oder Sn

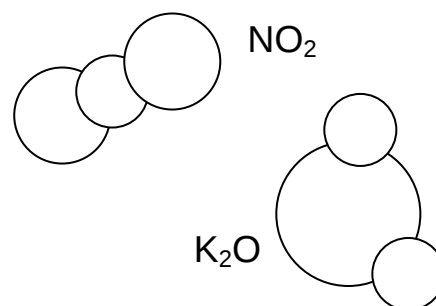
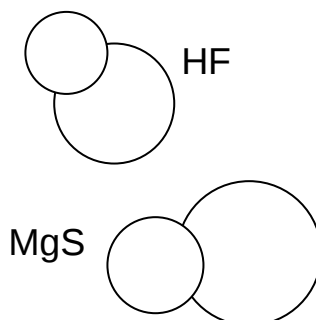
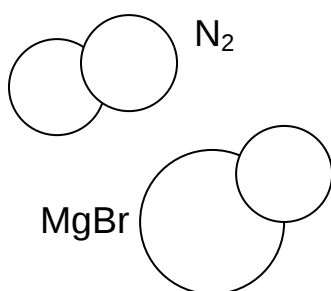
B oder Al

Be oder Mg

I oder At

Tipp: Gestalte ein PSE, welches die Gesetzmäßigkeiten zu Metallcharakter, Nichtmetallcharakter Dichte, Edel–Unedel und Ionenbildung zeigt!

7. Benenne die dargestellten Stoffe und ordne sie einer Stoffklasse zu! Bestimme die Bindungsverhältnisse in den folgenden Teilchen und gib ihre Zugehörigkeit zu Molekülsubstanzen oder Ionensubstanzen an, vermute eine Eigenschaft!



8. Bilde Paare!

Molekülsubstanz

Bor

Stoffgemisch

Wasser

Metall

Natriumfluorid

Halbmetall

Nichtmetall

Stahl

Ionensubstanz

Eisen

Fluor