

## Termin 6 und 7

### Schriftliche Ausarbeitung zu den Hauptgruppen

(Abgabe Dienstag 23.01.24)

#### Weitere Infos:

- Einstieg 7. Hauptgruppe → Halogene  
(<https://www.youtube.com/watch?v=CC1llka6Khg>)
- Einstieg 8. Hauptgruppe → Edelgase  
(<https://www.youtube.com/watch?v=ITi6FA67nPk>)
- Bearbeitung der Tabelle
- **Aufstellen einer typischen Reaktion eines Elementes deiner Hauptgruppe mit einem weiteren Element**

### Weitere Übungen zur Ionenbindung und Elektronenpaarbindung

<https://www.youtube.com/watch?v=4LAKxGIC8UQ>

#### Ionenbindung (Elektronensprung)

1. Natrium reagiert mit Fluor
2. Magnesium reagiert mit Chlor
3. Kalium reagiert mit Sauerstoff

#### Atombindung bzw. Elektronenpaarbindung (Kompromiss)

Baue ein stabiles Teilchen

1. aus 1 C-Atom und 4 H-Atomen
2. aus 2 C-Atomen, 1 O-Atom und 6 H-Atomen

### Vorstellung der Hauptgruppen

Dienstag 23.01.24

## Zusammenfassung

### 1. Alkalimetalle (Alle Elemente der 1. Hauptgruppe außer \_\_\_\_\_)

Begründung: Das erste Element *Wasserstoff* ist kein **Metall**

Name	Lithium				
Symbol					
Relative Atommasse					
Schmelzpunkt in C°					
Siedepunkt in C°					
Dichte (g/cm <sup>3</sup> )					
Farbe	Metallisch glänzende Schnittfläche				
Reaktionsfähigkeit	Nimmt von Li zum Cs hin ____				
Entstehendes Ion	Li <sup>+</sup>				

### 2. Halogene (Alle Elemente der \_\_. Hauptgruppe)

Name	Fluor				
Symbol					
Relative Atommasse					
Schmelzpunkt in C°					
Siedepunkt in C°					
Dichte (g/cm <sup>3</sup> ) bzw. (g/dm <sup>3</sup> )					
Farbe					
Reaktionsfähigkeit	Nimmt von ____ zum ____ hin ____				
Entstehendes Ion					

### 3. Edelgase (Alle Elemente der \_\_. Hauptgruppe)

Name	Helium				
Symbol					
Relative Atommasse					
Schmelzpunkt in C°					
Siedepunkt in C°					
Dichte (g/cm <sup>3</sup> ) bzw. (g/dm <sup>3</sup> )					
Farbe					
Reaktionsfähigkeit					
Entstehendes Ion					