

## Termin 8 und 9

- Bearbeitung der Tabellen
- **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

### Zusammenfassung

Wie entwickeln sich die Werte → Tendenzen

4. **Alkalimetalle** (Alle Elemente der 1. Hauptgruppe außer Wasserstoff)  
Begründung: Das erste Element *Wasserstoff* ist kein **Metall**

Name					
Symbol					
Relative Atommasse	nimmt				
Schmelzpunkt in C°	nimmt				
Siedepunkt in C°	nimmt				
Dichte (g/cm³)	nimmt				
Farbe					
Reaktionsfähigkeit	nimmt				
Entstehendes Ion					

5. **Halogene** (Alle Elemente der 7. Hauptgruppe)

Name					
Symbol					
Relative Atommasse	nimmt				___
Schmelzpunkt in C°	nimmt				___
Siedepunkt in C°	nimmt				___
Dichte (g/cm <sup>3</sup> , bei Gasen g/l)	nimmt				___
Farbe					
Reaktionsfähigkeit	nimmt				
Entstehendes Ion					

6. **Edelgase** (Alle Elemente der 8. Hauptgruppe)

Name					
Symbol					
Relative Atommasse	nimmt				___
Schmelzpunkt in C°	nimmt				___
Siedepunkt in C°	nimmt				___
Dichte (g/cm <sup>3</sup> , bei Gasen g/l)	nimmt				___
Farbe					
Reaktionsfähigkeit					
Entstehendes Ion					

## Termin 10 und 11

### Atombindung bzw. Elektronenpaarbindung (Kompromiss)

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

Baue ein stabiles Teilchen aus 1 C-Atom und 4 H-Atomen