







Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](http://sofatutor.com)

## VII. Hauptgruppe - Überblick

	VII. Hauptgruppe	1. Überblick	Metallcharakter
Halogene	F	 Gas	
	Cl	 Gas	
	Br	 Flüssigkeit	
	I	 Feststoff	
	At		Feststoff

- 1 Charakterisiere die Elemente der 7. Hauptgruppe.
- 2 Erkenne die Halogene an ihren Beschreibungen.
- 3 Nenne natürliche Vorkommen der 7. Hauptgruppe.
- 4 Beschreibe die Bindungsenergien der Halogene.
- 5 Bestimme die charakteristischen Reaktionen für folgende Halogene.
- 6 Gib die Säurestärke der Halogene an.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben



Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](http://sofatutor.com)



## Charakterisiere die Elemente der 7. Hauptgruppe.

Wähle die richtigen Aussagen aus.

Die 7. Hauptgruppe beinhaltet die sogenannten Chalkogene.

A

Insgesamt sind 5 Elemente in der Gruppe:

B

Der griechische Name der Gruppe leitet sich von ihrer Eigenschaft ab, ionische Verbindungen zu bilden. Er bedeutet so viel wie Salzbildner.

C

Die Elementnamen leiten sich häufig von griechischen oder englischen Wörtern ab.

D

Die Reihenfolge der Elemente ist:  
Fluor - Chlor - Brom - Iod - Astat

E



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Charakterisiere die Elemente der 7. Hauptgruppe.

#### 1. Tipp

Das PSE gibt Aufschluss darüber, welche Reihenfolge die Elemente haben.

---

#### 2. Tipp

Der Stamm von Namen leitet sich häufig aus alten Sprachen, wie Latein und/oder Griechisch, ab.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Charakterisiere die Elemente der 7. Hauptgruppe.

**Lösungsschlüssel:** B, C, E

Die 7. Hauptgruppe sind die sogenannten Halogene. Der Name leitet sich von ihrer Eigenschaft ab, ionische Verbindungen, also Salze zu bilden. So sind zahlreiche ionische Verbindungen, wie etwa das Kochsalz (NaCl), bekannt. Die Chalkogene bilden die 6. Hauptgruppe.

Insgesamt sind fünf Elemente in der Gruppe:

Fluor - Chlor - Brom - Iod - Astat

Deren Namen leiten sich allesamt von den lateinischen/griechischen Bezeichnungen ab. Bei weiteren Fragen schaue dir die Videohilfe bzw. Aufgabe 1 noch einmal genau an.