


1. Allgemeine Eigenschaften der Elementfamilie

- 7. Hauptgruppe, daher 7 Außenelektronen
- Flüchtige Stoffe mit niedrigen Schmelz- und Siedetemperaturen
- Zweiatomige Moleküle F_2 , Cl_2 , Br_2 , I_2
- Nichtmetalle
- giftig
- reaktionsfreudig

	Fluor (F)	Chlor (Cl)	Brom (Br)	Iod (I)
Stoffeigenschaften	Blassgelbes Gas, Stechender Geruch,	Gelbgrünes Gas, stechender Geruch, desinfizierend	Braune Flüssigkeit, verdampft leicht, stechender Geruch	Schwarz-glänzende Kristalle, sublimieren zu violetter Dampf, desinfizierend
Gefährdung	Brandfördernd Ätzend Giftig	Brandfördernd Giftig Umweltgefährdend	Ätzend Giftig Umweltgefährdend	Chronisch gefährlich bei Aufnahme in den Körper Gesundheitsschädlich umweltgefährdend
Reaktivität	<div>  Allgemein hohe Reaktionsfreudigkeit, nimmt zum Iod hin ab </div>			
Verwendung	Als Verbindung in Teflon, Funktionskleidung und Zahnpasta	Als Verbindung in Kochsalz, in Kunststoffen (z.B. PVC), chemische Reinigung, zum Bleichen	Als Verbindung in Pflanzenschutzmitteln und in Filmen und Fotopapieren (Silberbromid)	In Desinfektions- und Wundreinigungsmitteln, als Stärkenachweis, als Verbindung Kaliumiodat in Iodsalz