

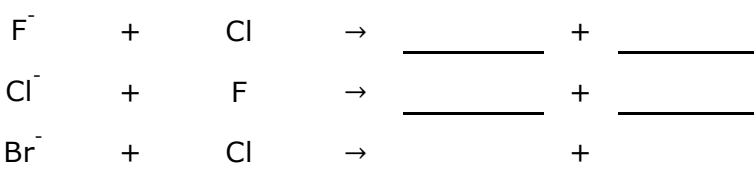


Veränderungsreaktionen der Halogene

	Kaliumfluorid F⁻ (Ion)	Kaliumchlorid Cl⁻ (Ion)	Kaliumbromid Br⁻ (Ion)	Kaliumjodid I⁻ (Ion)
F (Atom)				
Chlor Cl (Atom)				
Brom Br (Atom)				
Iod I (Atom)				

Notiere in den betreffenden Feldern der Tabelle zunächst die beobachteten Versuchsergebnisse. Trage dann die zu erwartenden Ergebnisse in den freien Feldern ein. Keine Reaktion = ☒

Reaktionsgleichungen:



Wie in anderen Hauptgruppen auch nimmt bei den Halogenen der Atomradius von _____ zu _____ hin zu. Dies bedeutet, dass die Anziehungskraft der _____ Kernladung auf die _____ geladenen Elektronen der Außenschale _____. Ein Brom-Atom zieht deshalb Elektronen stärker an als ein _____-Atom, aber schwächer als ein _____-Atom. Die positiv geladenen Metall-Ionen haben keinen Einfluss auf die Reaktionsabläufe.

Arbeitsauftrag:

- 1) Informiere dich in deinem Chemiebuch über die Eigenschaften der Halogene. (S. _____)