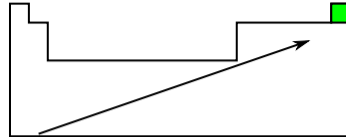
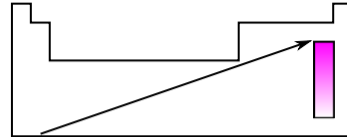


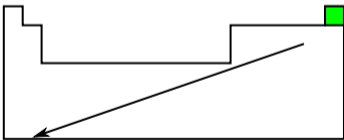
1) Electronegativität
Fluor ist am electronegativsten



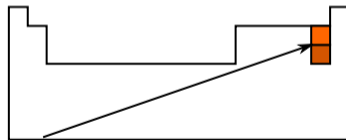
2) Erste Ionisationsenergie
Helium gibt am wenigsten
gerne Elektronen ab



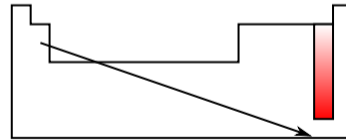
3) Säurestärke HXO_n
Je mehr Sauerstoff desto saurer
Je electronegativer desto saurer



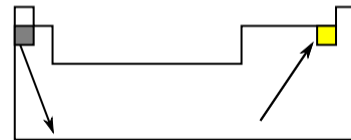
4) Atomradius
Helium ist das kleinste Atom



5) Elektronenaffinität
Trend gleich wie bei
der Electronegativität



6) Säurestärke HX
 $\text{Pks}(\text{HCl}) < \text{Pks}(\text{HF})$



7) Stärke des Oxidationsmittels
Fluor ist das stärkste Oxidationsmittel
Lithium ist das stärkste Reduktionsmittel