# Lösungsblatt von www.okuyakl.de

#### Aufgabe 1.

Н	C	N	О	F	P	S	Cl	Br	I
2,1	2,5	3,0	3,5	4,0	2,1	2,5	3,0	2,8	2,4

#### Aufgabe 3.

Aufgabe	2.

Wasser	Kohlendioxid	Ammoniak
Methanal	Salpetersäure	Hydrogensulfid
Sauerstoffluorid	Blausäure	Perbromat

+I -II H OI     H+I	-II +IV -II (0==c==0)	+I H -III N +I H
H +I -II +I	-II -II HO +V O') +I    O' -II	+I +I -II +I -II ⊕
+II -I /F/	+I +II -III H—−C≡=N	-II +VII -II (O Br O) IOI -II

### Aufgabe 3. a)

# Aufgabe 3. b)

		I	1
$egin{array}{c} +IV-I \ \mathbf{CCl_4} \end{array}$	$\mathbf{HBr}^{+I-I}$	$egin{array}{c} \pm 0 \ \mathbf{N_2} \end{array}$	$egin{array}{c} +VI-II \ \mathbf{SO_3} \end{array}$
$\mathbf{PH_3}^{\pm0\pm0}$	$^{+I-I}_{\mathbf{HCl}}$	$\mathbf{\overset{-IV}{C}H_{4}}^{I}$	$\mathbf{PCl_5}^{+V-I}$
$\mathbf{SF_6}^{+VI-I}$	$+I-I$ $\mathbf{HI}$	$\mathbf{H_2^{+I-I}}$	$egin{array}{c} \pm 0 \ \mathbf{H_2} \end{array}$

### Aufgabe 3. c)

Kohlenstofftetrachlorid	Bromwasserstoff	Stickstoff	Schwefeltrioxid	
Phoshan	Chlorwasserstoff	Methan	Phosphorpentachlorid	
Schwefelhexafluorid	Iodwasserstoff	Wasserstoffperoxid	Wasserstoff	

## Aufgabe 4.)

	$\Delta EN$	Verbindung
unpolar	$\leq 0, 4$	$ m N_2~H_2~PH_3~CH_4~HI~HS^-$
schwach polar	$0,5\dots0,8$	PCl <sub>5</sub> OF <sub>2</sub> HBr HCN
stark polar	$\geq 0, 9$	H <sub>2</sub> O H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> HNO <sub>3</sub> HCl HCHO NH <sub>3</sub>
unpolar aufgrund	Symmetrie	$\mathrm{CCl_4}$ $\mathrm{BrO_4^-}$ $\mathrm{SO_3}$ $\mathrm{SF_6}$ $\mathrm{CO_2}$

Das war gar nicht schwierig!





Hier geht es zurück zum <u>Aufgabenblatt</u>