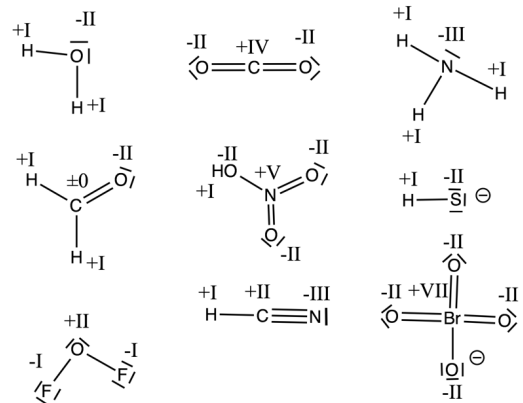


Aufgabe 1.

H	C	N	O	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

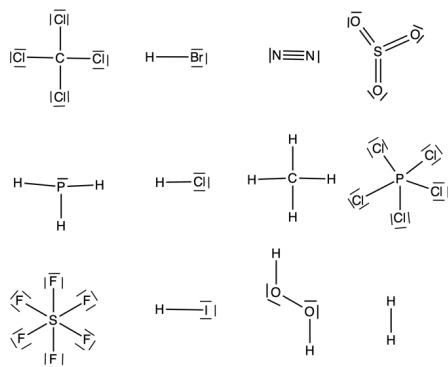
Aufgabe 3.



Aufgabe 2.

Wasser	Kohlendioxid	Ammoniak
Methanal	Salpetersäure	Hydrosulfid
Sauerstofffluorid	Blausäure	Perbromat

Aufgabe 3. a)



Aufgabe 3. b)

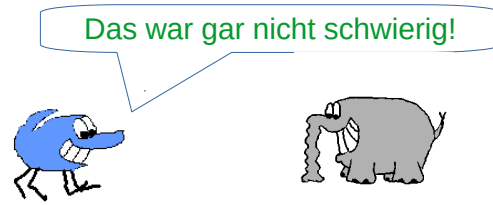
$+IV - I$ CCl_4	$+I - I$ HBr	± 0 N_2	$+VI - II$ SO_3
$\pm 0 \pm 0$ PH_3	$+I - I$ HCl	$-IV + I$ CH_4	$+V - I$ PCl_5
$+VI - I$ SF_6	$+I - I$ HI	$+I - I$ H_2O_2	± 0 H_2

Aufgabe 3. c)

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

Aufgabe 4.)

	ΔEN	Verbindung
unpolar	$\leq 0,4$	N_2 H_2 PH_3 CH_4 HI HS^-
schwach polar	$0,5 \dots 0,8$	PCl_5 OF_2 HBr HCN
stark polar	$\geq 0,9$	H_2O H_2O_2 HNO_3 HCl HCHO NH_3
unpolar aufgrund	Symmetrie	CCl_4 BrO_4^- SO_3 SF_6 CO_2



Hier geht es zurück zum [Aufgabenblatt](#)