



## EN-Werte im Periodensystem

1H							2He
3Li	4Be	5B	6C	7N	8O	9F	10Ne
11Na	12Mg	13Al	14Si	15P	16S	17Cl	18Ar
19K	20Ca	31Ga	32Ge	33As	34Se	35Br	36Kr
37Rb	38Sr	49In	50Sn	51Sb	52Te	53I	54Xe
55Cs	56Ba	81Tl	82Pb	83Bi	84Po	85At	86Rn
87Fr	88Ra						

Die Elektronegativität (EN) ist ein Maß für die Fähigkeit von Atomen, Bindungselektronen anderer Atome anzuziehen. Der EN-Wert wird durch eine Zahl angegeben. Das Element \_\_\_\_\_ hat den größten, das Element \_\_\_\_\_ den kleinsten EN-Wert. Sind zwei Atome miteinander verbunden, so besitzt das elektronegativere die \_\_\_\_\_ Teilladung. Die Bindung wird in der Regel um so polarer, je \_\_\_\_\_ die Differenz der Elektronegativitätswerte ( $\Delta EN$ ) ist.

$\Delta EN = 0$ : \_\_\_\_\_

$0 < \Delta EN < \sim 1,7$ : \_\_\_\_\_

$\Delta EN > \sim 1,7$ : \_\_\_\_\_

Bindungsart zwischen Metallen: \_\_\_\_\_

### Arbeitsauftrag:

- 1) Trage die EN-Werte im obigen Periodensystem ein.  
(Quelle: z.B. <http://www.chemie-master.de/pse>)
- 2) Male die Felder der Metalle im obigen Periodensystem rot aus.  
(Quelle: z.B. <http://www.chemie-master.de/pse>)
- 3) Ermittle die Bindungsart. Hilfe: <http://www.chemie-master.de/lex/bindung.html>

	$\Delta EN$	vermutete Bindungsart
Chlor + Chlor		
Barium + Lithium		
Kohlenstoff + Wasserstoff		
Kalium + Iod		
Fluor + Francium		
Schwefeldioxid		