

1. a) Erkläre den Begriff Elektronegativität

b) Zeichne den Dipol Wasser und Chlorwasserstoff

2) Gib die Elektronenschreibweise folgender Elemente an:  
(Lewis Schreibweise)

P      Mg      He      S

3) Gib jeweils a) die Summenformel und b) die Strukturformel für folgende Moleküle an:

- Wasserstoffmolekül

a)

b)

- Sauerstoffmolekül

a)

b)

4) Gib die Lewisformeln (Strukturformeln) für die folgenden Moleküle an:

a) HCN

b) C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>

5) Wie lauten die Formeln? Schreibe die Strukturformeln für die Moleküle auf, die aus

a) Phosphor und Wasserstoff aufgebaut sind.

b) die aus zwei Kohlenstoffatomen, einem Sauerstoffatom und 6 Wasserstoffatomen bestehen:

6) Fülle die folgende Tabelle aus:

Reaktion zwischen	Differenz der EN	Bindungsart
P und O		
N und N		
Li und Cl		
Ca und F		

7) Bei welcher Formel bzw. welchen Formeln handelt es sich um eine Ionenbindung? Bitte unterstreiche und begründe deine Entscheidung !!