**Bilag til besvarelse af beregning af EN-værdier:**

1. **Udfyld tabellen nedenfor, idet I bruger tabel 4-7: (Bemærk: EN(Br)=3,0)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Grupper | -O-H | -N-H | -C=O | -C-H | -C-Cl | -C-Br | -C-I |
| Elektronegativitet-forskellen: Δ |  |  |  |  |  |  |  |
| Angiv polær/upolær |  |  |  |  |  |  |  |

\*Hydrofil (se s. 22 i kend Kemien 1) Δ = elektronegativitetsforskellen

**Du skal vise mellemregninger for udregningerne i tabellen nedenfor på samme måde som vist her:**

**Eksempel: -OH**

$$∆EN\left(-O-H\right)=EN\left(O\right)-EN\left(H\right)=3,5-2,1=1,4$$

|  |  |
| --- | --- |
| **Gruppe** | **Mellemregning** |
| -O-H | $$∆EN\left(-O-H\right)=EN\left(O\right)-EN\left(H\right)=3,5-2,1=1,4$$ |
| -N-H |  |
| -C=O |  |
| -C-H |  |
| -C-Br |  |
| -C-Cl |  |
| -C-I |  |



$$EN\left(Br\right)=3$$

$$EN\left(I\right)=2,5$$