

1 Vul de tabellen aan.

- Vul de volgende tabel aan!

Element	Elektronegativiteit
H	
C	
Cl	
S	
O	
Br	

- Welke elementen hebben de hoogste/laagste elektronegativiteit, en hoe hoog zijn deze?

Element	EN

- Bereken het verschil in elektronegativiteit van elementen met zuurstof en waterstof!

Element	ΔEN Waterstof (<i>H</i>)	ΔEN Zuurstof (<i>O</i>)
C		
Cl		
S		

2 Polariteit van bindingen en molekuulen

- Duid de **polaire bindingen** in de volgende stoffen aan!
- Zijn de moleculen (en daarom de stoffen) polair of apolair?

Stof	pol. binding j/n?	polair/apolair molekuul?
Methaan $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$		
Zoutzuur $\text{H} - \text{Cl}$		
Zwavelwaterstof $\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ \text{S} \\ \cdot\cdot \\ \cdot\cdot \\ / \quad \backslash \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$		
Koolstofdioxide $\cdot\cdot \text{O} = \text{C} = \text{O} \cdot\cdot$		
Methanol $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{O} - \text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$		
Broom $\text{Br} - \text{Br}$		