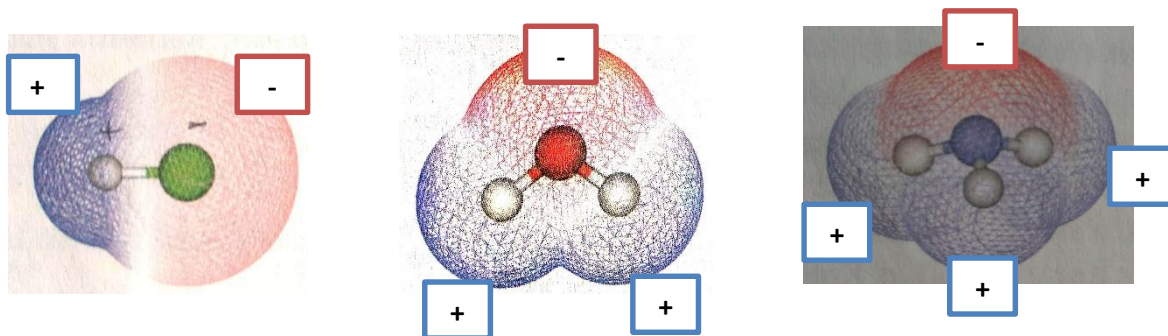
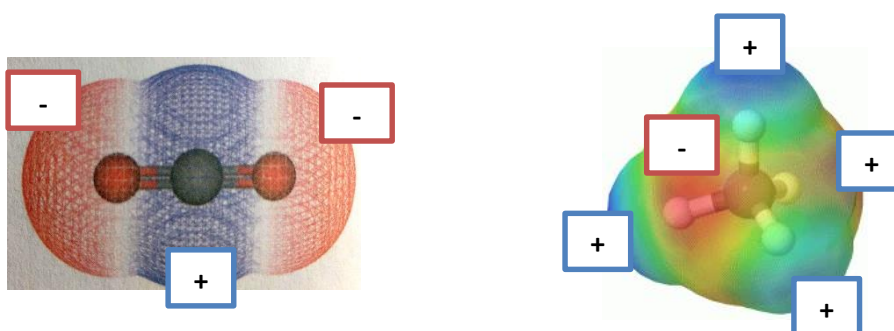


POLARNOST MOLEKULE

1. Polarnost/nepolarnost molekule ni enako polarnosti/nepolarnosti vezi.
2. Molekula je polarna, če ima en **del molekule drugačen naboj** (drugačno elektronsko gostoto) kot drugi del molekule. Pravimo, da ima **molekula dva pola**. En pol je bolj pozitiven, drugi pol pa je bolj negativen.
3. Vse spoznane molekule elementov (N_2 , O_2 , H_2) **so nepolarne**.
4. Primeri polarnih in nepolarnih molekul:



POLARNOST VEZI	POLARNA	POLARNA	POLARNA
POLARNOST MOLEKULE	POLARNA	POLARNA	POLARNA



POLARNOST VEZI	POLARNA	POLARNA
POLARNOST MOLEKULE	NEPOLARNA	NEPOLARNA

5. Velja pravilo – podobno se topi v podobnem.

EKSPERIMENTALNO DELO

Potrebščine:	Navodila za delo
<ul style="list-style-type: none"> — 4 epruvete — Voda — Ogljikovodik — Kristali joda — Prehransko barvilo 	<ul style="list-style-type: none"> — V dve epruveti nalijemo 2 ml vode, v drugi dve pa 2 ml ogljikovodika. — V prvo epruveto z vodo damo nekaj kristalov joda, v drugo pa prehransko barvilo. — Enako ponovimo z ogljikovodikom – v prvo epruveto damo nekaj kristalov joda, v drugo pa prehransko barvilo.

Opazuj eksperimentalno delo ter zapiši, katere snovi smo uporabili v epruveti A, B, C in D. Zapiši tudi, katera snov je polarna in katera nepolarna. Kako si to ugotovil?



A	B	C	D
---	---	---	---

A	
B	
C	
D	