***NAVODILA ZA SAMOSTOJNO UČENJE***

1. V zvezek napiši naslov POLARNE IN NEPOLARNE MOLEKULE.
2. Naredi zapis v zvezek:
3. Če sta v molekuli **enaka atoma** povezana s kovalentno vezjo je molekula **nepolarna**.

Oba atoma enako privlačita skupni elektronski par.

Nepolarne so vse molekule elementov – H2, O2, Cl2, I2, Br2….

**Obstajajo pa izjeme**, zaradi svoje zgradbe so pozitivni in negativni deli molekule simetrično razporejeni in naboji izničijo.

Te molekule so CH4, CCl4, CO2….

1. Če sta v molekuli povezana **različna atoma** s kovalentno vezjo je molekula **polarna**.

En atom močneje privlači skupni elektronski par kot drugi.

En del molekule je bolj pozitiven, drugi del pa bolj negativen. Molekule imajo negativni in pozitivni pol, navzven pa so nevtralen.

Polarne so vse molekule spojin: HBr, HCl, NH3, H20, ….

1. Voda je najbolj znano polarno topilo.

Heksan je najbolj znano nepolarno topilo.

**Pravilo topnosti pravi:**

* **Polarne snovi se topijo v polarnih topilih**
* **Ionski kristali se topijo v polarnih topilih**
* **Nepolarne snovi se topijo v nepolarnih topilih**