1. **RAZLAGA SNOVI (ne prepisuj v zvezek, razlago beri počasi, pred seboj imej periodni sistem**

**elementov)**

1. **Poglej posnetek na spletni strani:**
2. <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/942/index1.html> - tališče ionske in kovalentne spojine
3. <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/942/index3.html> - električna prevodnost ionske in kovalentne spojine

**Skušaj odgovoriti na vprašanje. Sol in sladkor sta si na videz podobni snovi.**

* **Zakaj se različno obnašata pri segrevanju?**
* **Zakaj ena snov prevaja električno tok, druga pa ne?**

**Sol in sladkor sta si na videz res zelo podobni, a zgradba snovi je različna.**

**Sol je IONSKA SPOJINA,**

**(v zvezku poglej opis zgradbe ionskih spojin), sladkor pa je zgrajen iz MOLEKUL.**

**KER STA SNOVI RAZLIČNO ZGRAJENI, IMATA TUDI RAZLIČNE LASTNOSTI.**

1. **Kako so zgrajene kovalentne snovi?**

|  |
| --- |
| **KOVALENTNE SNOVI- snovi, ki so zgrajene iz molekul** |
|  **POLARNE MOLEKULE**Polarna molekula je zgrajena iz **različnih atomov nekovine**- en pol molekule ima + naboj, drugi del pa – nabojMed polarnimi molekulami so privlačne sile, zato imajo snovi zgrajene iz polarnih molekul višja vrelišča in tališčakot snovi, ki so zgrajene iz nepolarnih molekul.Una molécula muy especial | Un planeta azul: la hidrosfera med polarnimi molekulami **so** privlačne sile | **NEPOLARNE MOLEKULE*** **Nepolarna molekula je zgrajena iz enakih atomov nekovin-**
* **oba pola sta enaka**
* **Nepolarna molekula je zgrajena iz različnih atomov nekovin, molekula je simetrična- oba pola molekule sta enaka** Anhídrido Carbónico: Características, Usos y Peligros - Lifeder

Med nepolarnimi molekulami skoraj ni privlačnih sil, zato imajo te snovi nizka tališča, nizka vrelišča.    **med nepolarnimi molekulami skoraj ni privlačnih sil** |
| C:\Users\BROZOVIČ\Desktop\slike iz interneta\voda več molekul.png Rezultat iskanja slik za saharoza model molekuleVODA- H2O SLADKOR- C12H22O11 | C:\Users\BROZOVIČ\Desktop\slike iz interneta\KISIK.jpg C:\Users\BROZOVIČ\Desktop\slike iz interneta\dušik.png  KISIK DUŠIK  O2 N2  |

Primeri snovi:

1. ELEMENTI- O2, H2, S8, N2, P4, VII( F2, Cl2, Br2, I2)
2. KOVALENTNE SPOJINE: NEKOVINA A + NEKOVINA B KOVALENTNA SPOJINA AB H2O, NH3, HCl, C6H12O6,…..

**II. ZAPIS V ZVEZEK**

 LASTNOSTI KOVALENTNIH SNOVI (Učbenik, str. 73)

**1. Primeri kovalentnih snovi:**

1. elementi: O2, H2, S8, N2, P4, VII( F2, Cl2, Br2, I2)
2. kovalentne spojine: H2O, NH3, HCl, C6H12O6,…..

**2. Lastnosti kovalentnih snovi so odvisne od zgradbe.**

Osnovni gradniki kovalentnih snovi so molekule (POLARNE MOLEKULE, NEPOLARNE MOLEKULE) med katerimi so šibke privlačne sile.

|  |  |
| --- | --- |
| **LASTNOST** | **OPIS** |
| AGREGATNO STANJE | trdno, tekoče, plinasto |
| ELEKTRIČNA PREVODNOST | ne prevajajo |
| TALIŠČE, VRELIŠČE | nizki (zaradi šibkih privlačnih sil med molekulami |
| TOPNOST | * Snovi, zgrajene iz polarnih molekul se dobro topijo v polarnih topilih (npr. v vodi), ne topijo pa se v polarnih topilih (npr. v bencinu).
* Snovi zgrajene iz nepolarnih molekul se slabo ali ne topijo v polarnih topilih (npr. v vodi), dobro pa se topijo v nepolarnih topilih (npr. v bencinu).
 |

1. Na spletni strani poišči podatke o lastnosti nekaterih ionskih snovi.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| SNOV | VIDEZ- agregatno stanje, barva | TALIŠČE, VRELIŠČE |
| JOD- I2 |  |  |
| KISIK- O2 |  |  |
| VODA- H2O |  |  |
| SLADKOR- SAHAROZA- C12H22O11 |  |  |