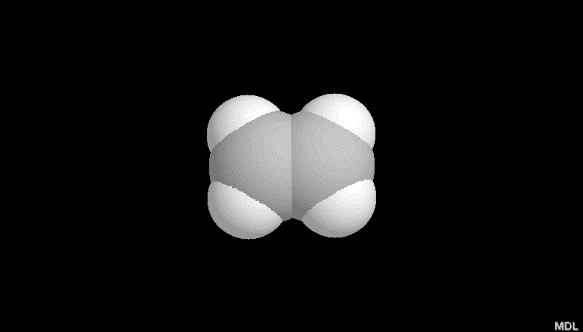
**Dopolnilni pouk kemija – 2. 6. 2020**

**NALOGE IZ SNOVI 1. OC. OBDOBJA**

1. **Obkroži dva primera spojine:**

fosfor natrijev klorid jod dim vodikov klorid vino

**2. Skice prikazujejo modele različnih snovi:**

[](file:///D:\Users\Administrator\KEMIJA\8.devetletka\predstavitve\acikličniCH\eten.mol)

A B C

**Odgovori:**

**a)** Katera skica prikazuje model elementa iz atomov ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**b)** Katera skica prikazuje model elementa iz molekul ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**c)** Katera skica prikazuje model spojine ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

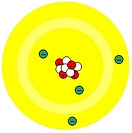
1. Napiši s kemijsko formulo ali poimenuj:

|  |  |
| --- | --- |
| dušik |  |
|  | He |
|  | CH4 |
| litijev klorid |  |

**4. Izpolni tabelo:**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| vrsta delca v atomu | naboj | masa |
| elektron |  | 1/2000 masne enote |
|  | pozitiven |  |
|  |  | 1 masna enota |

**5. Odgovori na vprašanja o tem modelu atoma:**



1. Napiši ime elementa, ki ga prikazuje model? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**a)** Koliko protonov je v jedru? \_\_\_\_\_\_\_\_ .

**b)** Določi masno število. \_\_\_\_\_\_\_\_ .

**c)** Koliko elektronov ima atom ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_ .

**č)** Kakšen je razpored elektronov ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ .

**d)** V kateri skupini in periodi se nahaja ? \_\_\_\_\_ skupini in \_\_\_\_ periodi.

**e)** Izotop tega atoma ima 6 nevtronov . Določi masno število izotopa. \_\_\_\_\_\_\_\_

**6.** **Dopolni izsek periodnega sistema in odgovori na vprašanja:**

I. VIII.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| vodik  1H | II. III. IV. V. VI. VII. | | | | | | | Helij  4He |
| litij  7Li | berilij  9Be | | bor  11B | ogljik  12C | \_\_\_\_\_  14N | kisik  16O | \_\_\_\_\_  19F | Neon  20Ne | |
| natrij  23Na | magnezij  24Mg | | aluminij  27Al | silicij  28Si | fosfor  31P | \_\_\_\_\_\_  32S | klor  35Cl | argon  38Ar | |
| \_\_\_\_\_\_  39K | kalcij  40Ca |

Kaj predstavljajo rimske številke? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Imenuj element z razporedom elektronov 2 8 6: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Določi vrstno število aluminija: \_\_\_\_\_\_\_\_\_

**7. Odgovori na vprašanja:**

Kako imenujemo negativno nabite delce ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Kateri ioni nastanejo tako, da atomi sprejmejo elektrone in zapolnijo zunanjo lupino ?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**8.** **Dopolni tabelo:**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| simbol kationa | ime kationa | simbol aniona | ime aniona | formula spojine |
| Ca+2 | kalcijev | Br-1 |  |  |
| Mg+2 |  |  | sulfidni | MgS |

**9.**  **Obkroži snov v kateri je ionska vez:**

vodik vodikov sulfid N2 SO3 Fe3O4

**10. Nariši shemo nastanka ionske vezi v aluminijevem bromidu:**