**Spoštovani učenci 8. razreda! ( KEMIJA)**

Stopili smo že v tretji teden dela na daljavo. V tem tednu boste delali s periodnim sistemom kot do sedaj. Spoznavali bomo relativno atomsko maso.

Seveda vam bom ob tem v podporo, ob vseh dilemah in vprašanjih sem vam na voljo preko elektronske pošte (zdenka.lainscek@guest.arnes.si).

**NAVODILA ZA DELO od 6. 4. 2020 do 10. 4. 2020 (2 šolski uri)**

**UČNA TEMA: RELETIVNA ATOMSKA MASA**

**Cilji:**

* **Učenec zna poiskati relativne atomske mase elementov v periodnem sistemu elementov in jih primerjati med seboj.**

**V učbeniku si natančno preberi učno snov in napravi izpiske. Nato pa rešiš učni list in mi ga vrneš v pregled.**

* Zapiši definicijo relativne atmske mase.
* Kje najdemo zapisane relativne atomske mase elementov v periodnem sistemu.
* S pomočjo periodnega sistema dopolni preglednico.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Ime elementa | Simbol elementa | Relativna atomska masa |
| mangan | Mn | 54,94 |
| fluor |  |  |
| magnezij |  |  |
|  | N |  |
|  | Cr |  |
|  |  | 35,45 |
|  |  | 22,99 |

* Z ustreznim zapisomzabeleži podatek: relativna atomska masa neona je20,18.
* Navedeni so pari elementov. Z ustreznim znakom ( > ali < ) označi razmerje med relativnimi masami njihovih atomov.

Ogljik silicij kalij kalcij klor fluor baker zlato natrij litij

* Spoznali smo, da so elementi v periodnem sistemu razporejeni v skladu z vrstnim številom. Pri površnem pregledu periodnega Sistema bi se nam lahko zazdelo, da so elementi razporejeni tudi po naraščajoči relativni atomski masi. Katera dva elementa v prvih štirih periodah periodnega Sistema imata večji relativni masi kot njuna naslednika.

