

Pozdravljen 8B.

1. Spodaj imate novo učno snov - Atome primerjamo po masi. Prepišite jo v zvezek.
2. Rešili bomo naloge v DZ str. 70-71.
3. Za utrjevanje učne snovi bomo reševali še naloge od strani 59-61.
4. Domača naloga - v delovnem zvezku na strani 66-67 imate v sivem okvirčku ZGODOVINSKI PREGLED RAZVOJA ATOMA. Preberite in naredite A) Skiciraj Bohrov model atoma ter Chadwickov model atoma. B) Nariši atom moderne razlage (uporabi barve) ter zapiši moderno razlago (v dveh stavkih). Nalogo pošlji do petka, 20.11.2020
5. Videokonferenco bomo imeli v sredo, 18.11.2020, ob 12:50-13:35. Povezava bo deljena na skupno komunikacijo e-asistenta.

## ATOME PRIMERJAMO PO MASI

<b>RELATIVNA ATOMSKA MASA</b>	<b>RELATIVNA MOLEKULSKA MASA</b>
1. Atomi in molekule so tako majhni, da jih ne moremo stehtati. Lahko pa primerjamo kolikokrat je atom enega elementa <b>TEŽJI ALI LAŽJI OD DRUGEGA</b> .	1. Mnoge spojine in nekateri elementi, se ne nahajajo v obliki atomov, ampak kot MOLEKULE.
2. <b>RELATIVNA ATOMSKA MASA (Ar)</b> je število, ki pove, kolikokrat je masa atoma določenega elementa <b>VEČJA OD ENE DVANJASTINE (1/12) MASE ATOMA OGLJIKOVEGA IZOTOPA <sup>12</sup>C</b> .	2. Tudi molekule imajo premajhno maso, da bi jo tehtali z običajnimi tehtnicami.
3. <div style="text-align: center;"> <p><b>RELATIVNA ATOMSKA MASA</b></p> <p>↑</p> <p>14,01</p> <p><b>N</b></p> <p>↙</p> <p>7</p> <p><b>VRSTNO ŠTEVILO</b></p> </div>	3. <b>RELATIVNA MOLEKULSKA MASA (Mr)</b> je vsota relativnih <b>ATOMSKE</b> mase <b>VSEH ATOMOV</b> v molekuli. Je število brez enote.
4. Zapišemo: $Ar(N) = 14,01$	Primer za <b>molekule elementov</b> : F <sub>2</sub> , molekula fluora  $Mr(F_2) = 2 \times Ar(F) = 2 \times 19 = 38$
5. Ar je število brez enote. Njihove vrednosti najdemo v periodnem sistemu elementov.	<b>Primer za molekule spojin</b> : H <sub>2</sub> O, voda  $Mr(H_2O) = 2 \times Ar(H) + Ar(O) = 2 \times 1,01 + 16,00 = 18,02$