

Pozdravljen 8A.

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 72-73.
4. Videokonferenco bomo imeli v sredo, 25.11.2020, ob 11.00-11.45. Povezava bo deljena na skupno komunikacijo e-asistenta.

ATOME PRIMERJAMO PO MASI

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