

Dober dan ☺. Kar nekaj vas je napisalo, da ste imeli težave z računanjem, zato pošiljam še en učni list za utrjevanje. Poleg tega dokumenta, pošiljam še powerpoint (ppt.) predstavitev, ki ti naj bo v pomoč pri reševanju nalog. Na listu so zapisane številke, to so številke nalog prejšnjega preverjanja.

**PRI RAČUNSKIH NALOGAH JE POTREBNO ZAPISATI PODATKE, ZVEZO, RAČUN OZ. POTEK, KAKO SI DO USTRZNEGA REZULTATA PRIŠEL.**

1. Kaj pomeni število  $6 \cdot 10^{23}$  ?

	1
--	---

2. Dopolni.

a) Ar (Mg) = \_\_\_\_\_

b) Koliko atomov je v 1 mol magnezija? \_\_\_\_\_

	5
--	---

c) Koliko atomov je v 24,3 g magnezija? \_\_\_\_\_

d) Kolikšna je masa  $3 \cdot 10^{20}$  atomov magnezija? \_\_\_\_\_

	6
--	---

3. Dopolni.

snov	Formula snovi	Molska masa snovi
silicij		
jod		
kalijev oksid		

4. Izračunaj, koliko molov je v 40,5 g aluminija.

	2
--	---

5. Izračunaj maso 1,5 mol litija.

	2
--	---

6. \*\*\*Izračunaj množino  $2 \cdot 10^{23}$  molekul kisika.

	2
--	---

7. Voda predstavlja kar 70 % mase odraslega človeka. Izračunal-a boš, koliko vode vsebuje Janez z maso 65 kg.

a) Izračunaj maso vode v Janezovem telesu.

	1
--	---

b) Izračunaj, kolikšna množina vode je to. Rezultat smiselno zaokroži.

	2
--	---

c) Koliko molekul vode je v Janezovem telesu? Rezultat smiselno zaokroži.

	2
--	---

8. Koliko in katerih delcev (osnovnih gradnikov snovi) je v 1 mol naslednjih snovi:

a) dušika?

	2
--	---

b) natrijevega sulfida?

	3
--	---

9. Žgano apno (kalcijev oksid) pridobivajo s segrevanjem apnenca.

	1
--	---

a) Katera snov še nastane pri tej reakciji? \_\_\_\_\_

	2
--	---

b) Napiši urejeno kemijsko enačbo reakcije, ki je potekla, označi agregatna stanja snovi.

\_\_\_\_\_

	2
--	---

c) Kolikšno množino kalcijevega karbonata potrebujejo, da dobijo 56 kg žganega apna?

10. Imamo dva oksida:  $K_2O$  in  $Fe_2O_3$ .

	4
--	---

- a) Kolikšen je masni delež kovine v prvem oksidu?
- b) Kolikšen je masni delež kovine v drugem oksidu?

Veselo na delo😊. Naslednjo uro prejmeš rešitve in seveda povezavo do ankete😊.

Pozdravi od doma, učiteljica Irena