

KEMIJSKI ZAPIS ATOMOV, MOLEKUL in ŠTEVILA ATOMOV ter MOLEKUL

1 atom vodika	H
2 atoma vodika	2 H
3 atomi vodika	3 H

1 molekula vodika	H ₂
2 molekuli vodika	2 H ₂
3 molekule vodika	3 H ₂

Števila 1 nikoli in nikjer v kemiji ne pišemo!
 Ne pišemo ga ne v številu molekul/ atomov (~~1~~ S₈ / ~~1~~ Na ali ~~1~~ H)
 in ne v formulah posameznih spojin sestavljenih iz dveh ali več različnih elementov
 (Na~~1~~Cl~~1~~ oz. H~~2~~S~~1~~O~~4~~).

NALOGE:

1. Dopolni tabelo!

ena molekula vodika		Trinajst atomov klora	
pet molekul klora		Dva atoma kalcija	
tri atomi žvepla		Atoma bora	
Molekula žvepla		Dve molekuli joda	
Šest atomov natrija		Devet atomov živega srebra	
Petnajst molekul fosforja		Tri atomi srebra	
Tri atomi broma		Pet atomov kalija	
Atom vodika		Pet molekul broma	
Šest atomov žvepla		Sedem atomov joda	
Dva atoma helija		Osem molekul vode	
Tri molekule vodika		Tri atomi vodika	
Šestnajst molekul žvepla		Atom fluora	
Pet atomov vodika		Štiri atomi zlata	
Pet atomov cinka		Atom niklja	
	I ₂	Tri molekule fluora	
	3 Fe		14 F
	3 Cu		2 O
	Na		Br
	12 O ₂		3 Ne
	12 Cr		Sr
	O		3 N
	4 P		7 Sn
	123 H ₂		F ₂
	H ₂ O		4 Mn
	P		2 Al
	N ₂		13 N ₂
	O ₂		Mg

2. Koliko atomov posameznih elementov je v danih molekulah? Kaj pa če je več molekul, koliko atomov je potem tedaj v vseh teh molekulah (ko rešiš tudi te obkroži kje je večje število posameznih molekul!)?

Primer:

HClO₂ 1 atom vodika/H in 1 atom klora/Cl in 2 atoma kisika/O
(NH₄)₂SO₄ 2 atoma dušika, 8 atomov vodika, en atom žvepla, 4 atomi kisika

H₂O

H₂SO₄

HClO₃

(NH₄)₂Cr₂O₇

5 CO₂

15 O₃

30 F₂

NH₃

18 HCN

C₆H₁₂O₆