

4. Iz formule sklepaj, koliko posameznih atomov je v eni molekuli spojine.

Formula snovi	Število atomov posameznih elementov
H ₂ O	2 atoma vodika, 1 atom kisika
C ₂ H ₆	2 atoma ogljika, 6 atomov vodika
H ₂ SO ₄	2 atome vodika, 1 atom žvepla, 4 atomi kisika
NaNO ₃	1 atom natrija, 1 atom dušika, 3 atomi kisika
NaCl	1 atom natrija, 1 atom klora

5. Napiši enostavne formule naslednjih spojin.

Ime spojine	Enostavna formula spojine
žveplov dioksid	SO ₂
dušikov oksid	NO
triželezov tetraoksid	Fe ₃ O ₄
ogljikov dioksid	CO ₂
dinatrijev oksid	Na ₂ O
ogljikov tetraklorid	CCl ₄
železov triklorid	FeCl ₃
kalcijev oksid	CaO
dialuminijev trioksid	Al ₂ O ₃
tetrafosforjev dekaoksid	P ₄ O ₁₀
didušikov pentaoksid	N ₂ O ₅

6. Napiši kemijske simbole ali formule snovi in agregatna stanja.

kisik, plin O₂ (g)

klor, plin Cl₂ (g)

brom, tekočina Br₂ (l)

helij, plin He (g)

jod, trdna snov I₂ (s)

ogljikov dioksid, plin CO₂ (g)

raztaljeno železo Fe (l)