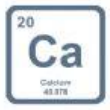
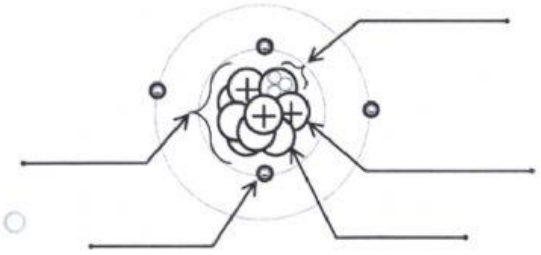
1. **укажіть атомний склад Ca, Cl, O:**

			
кількість електронів			
кількість протонів			
кількість нейтронів			

2, підпишіть наведені частини атома



3, дайте відповідь на запитання (+ позначте в комірці магнію порядковий номер і атомну масу)

яка частина атома немає заряду?

на кількість яких частинок вказує порядковий номер атома?

на що вказує атомна маса ?

4, правильно зазначте формулу молекули (розставте індекси за валентністю)

VI VI IV I
SF CrO ClO HCl



ось тут у магнія позначте

5. розрахуйте молекулярну масу :

$C_{12}H_{22}O_{11}$

$CaCO_2$

6.урівняйте рівняння коефіцієнтами

. ___ H_2O → ___ H_2 + ___ O_2

___ Fe_2O_3 → ___ Fe + ___ O_2

___ Na + ___ Cl_2 → ___ NaCl

LIVEWORKSHEETS