

Nazwisko i imię ucznia, klasa

CHEMIA – II etap dla klasy VII

Zadanie 1. (0 – 2p)

Podaj po dwa przykłady izotopów siarki i wapnia. Izotopy opisz symbolami i liczbami A, Z.

- a) Izotopy siarki:

- b) Izotopy wapnia:

Zadanie 2. (0 – 2p)

Na podstawie podanych konfiguracji elektronowych narysuj uproszczone modele atomów i podaj nazwy pierwiastków.

- a) $K^2L^8M^8N^1$

- b) K^2L^6

Zadanie 3. (0 – 4p)

Oblicz różnice elektroujemności pierwiastków oraz określ rodzaj wiązania chemicznego w podanych cząsteczkach.

- a) K_2S
Różnica elektroujemności:
Rodzaj wiązania chemicznego:

- b) Br_2
Różnica elektroujemności:
Rodzaj wiązania chemicznego:

Zadanie 4. (0 – 2p)

Na podstawie podanych wzorów sumarycznych określ wartościowość pierwiastków i narysuj wzory strukturalne.

- a) SO_3

- b) P_2O_3