

**Zagadnienia:** Stężenia, Konfiguracje elektronowe, Wiązania chemiczne. Maksymalnie – **12 pkt.**

---

**Zadanie 1 (2 pkt.)**

Zmieszano ..... g soli i ..... g wody. Oblicz skład procentowy otrzymanego roztworu.

A =

B =

**Zadanie 2 (2 pkt.)**

Ile gramów wody i czystego  $K_2SO_3$  należy zmieszać, aby otrzymać X00 g ..... % roztworu

A – X g i a %

B – Y g i b %

**Zadanie 3 (2 pkt.)**

A – Korzystając z liczb kwantowych wyjaśnij dlaczego maksymalna liczba elektronów w ..... powłoce wynosi .....

B - Korzystając z liczb kwantowych uzasadnij maksymalną liczbę elektronów w ..... powłoce

**Zadanie 4 (2 pkt.)**

A - Liczbami kwantowymi  $n = a$  i  $l = b$  opisany jest orbital

a) 2f b) 3f c) 2d d) 2p e) 3d

B - Liczbami kwantowymi  $n = a$  i  $l = b$  opisany jest orbital

a) 2f b) 3f c) 2d d) 2p e) 3d

**Zadanie 5 (4 pkt.)**

A - Opisz kwantowy mechanizm tworzenia wiązania w cząsteczce .....

B - Opisz kwantowy mechanizm tworzenia wiązania w cząsteczce .....