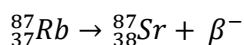
**Zadanie 8.1**

stront

87

Zadanie 8.2

1 000 atomów naturalnego rubidu zawiera 48 556 neutronów.

Zadanie 8.3Próbka będzie zawierać $9,54 \cdot 10^{20}$ atomów Rb.**Zadanie 9.1**

	Mg	Mg ²⁺
Pełna konfiguracja elektronowa – zapis podpowłokowy	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ²	1s ² 2s ² 2p ⁶
Liczba nukleonów	24	24
Wartość głównej liczby kwantowej dla elektronu(ów) o największej energii	3	2
Wstaw znak „<”, „>” lub „=” do oznaczenia relacji promienia atomowego dla Mg i Mg ²⁺	r _{Mg} > r _{Mg2+}	

Zadanie 9.2

17

3

17

3

3

Zadanie 9.3

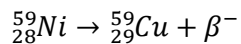
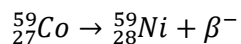
17

Zadanie 9.4

jonowe
koordynacyjne
koordynacyjne
jonowe
koordynacyjne
koordynacyjne

Zadanie 10.1

a)



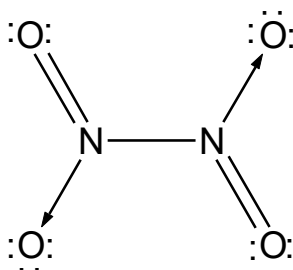
b)

X: Co; Y: Ni; Z: Cu

Zadanie 10.2a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^8$

b) 11

c)

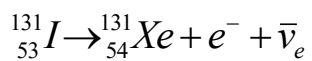
**Zadanie 11**a) NH_4^+ , C_3H_8 , BeH_2 b) NH_4^+ c) BeH_2 , HS^- , BBBr_3 ,**Zadanie 12.1**

arsen

Zadanie 12.2

0,02%

Zadanie 12.3 K^2L^5 **Zadanie 13.1**Po upływie 48,12 dnia pozostanie 3,75 μg izotopu jodu-131.

Zadanie 13.2**Zadanie 12.3**

Liczba wiązań σ	Liczba wiązań π	Liczba atomów o hybrydyzacji sp^3	Liczba atomów o hybrydyzacji sp^2
21	4	3	8