

# LIT

lituba at. = 3

masa at. = 7

jadro: 3 protony  $4 - 3 = 1$  neutrony

konfiguracja  $\tilde{e}$ : K2 L1  $1s^2 2s$

# SIARKA

lituba at. = 16

masa at. = 32

jadro: 16 protonów  $32 - 16 = 16$  neutronów

konfiguracja  $\tilde{e}$ : K2 L8 M6  $1s^2 2s^2 p^6 3s^2 p^4$

# FLUOR

lituba at. = 9

masa at. = 19

jadro: 9 protonów  $19 - 9 = 10$  neutronów

konfiguracja  $\tilde{e}$ : K2 L7  $1s^2 2s^2 p^5$

# WAPN

lituba at. = 20

masa at. = 40

jadro: 20 protonów  $40 - 20 = 20$  neutronów

konfiguracja  $\tilde{e}$ : K2 L8 M8 N2  $1s^2 2s^2 p^6 3s^2 p^6 4s^2$