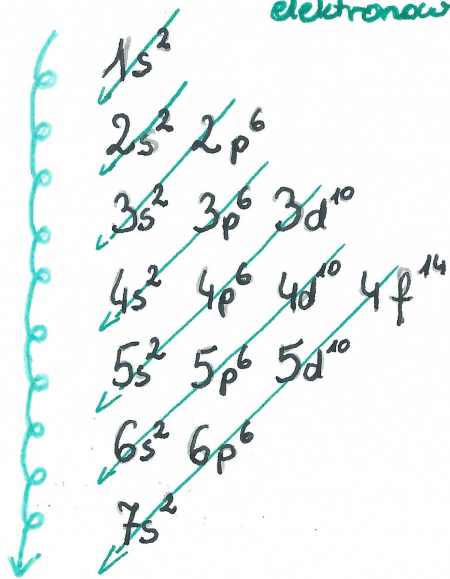


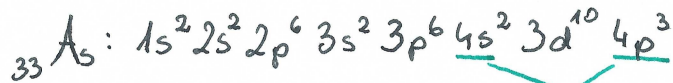
Kolejność konfiguracji elektronowej:



Podpowiedź:
Arsen to taki pirwiastek
„leży” na układzie okresowym.
Jego adres to:
4 okres, 15 grupa

Liczby kwantowe

Przykład, konfiguracja elektronowa podpowłokowa dla arsenu:

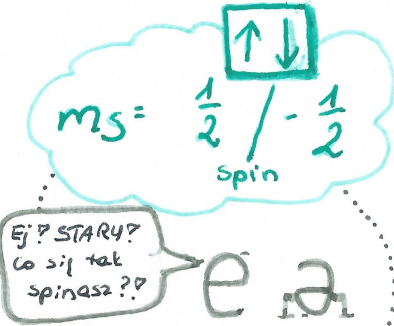
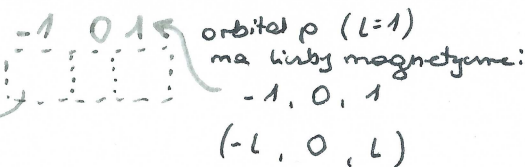


Zapis el. walencyjnych w systemie kostkowym:
el. walencyjne - odpowiadają za tworzenie wiązań chemicznych



Liczby kwantowe dla zamkniętego elektronu:

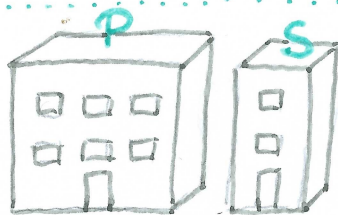
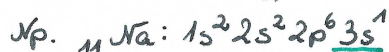
- * $n = 4$
- $l = 1$ (p)
- $m = -1$
- $m_s = \frac{1}{2}$



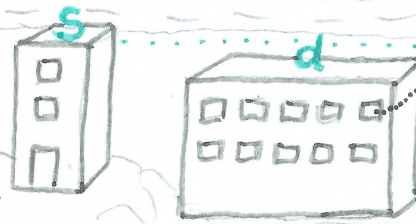
Bloki energetyczne



Blok s
Elektrony walencyjne pierwiastków z bloku s znajdują się na ostatniej powłoce orbitalu s.



Blok p
Elektrony walencyjne pierwiastków z bloku p znajdują się na ostatniej powłoce orbitalu s i p.



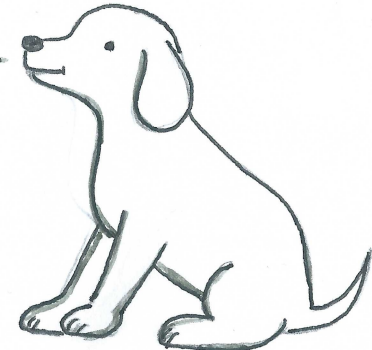
Blok d
Elektrony walencyjne pierwiastków z bloku d znajdują się na ostatniej powłoce orbitalu s i przedostatniej powłoce orbitalu d.



Reguła Hunda NIESPAROWANYCH
Liczba elektronów na danym orbitalu powinna być możliwie największa?

Ważne:

- zakaz Pauliego
- promocja



Hund z j. niemieckiego to pies.

