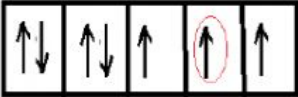


LICZBY KWANTOWE

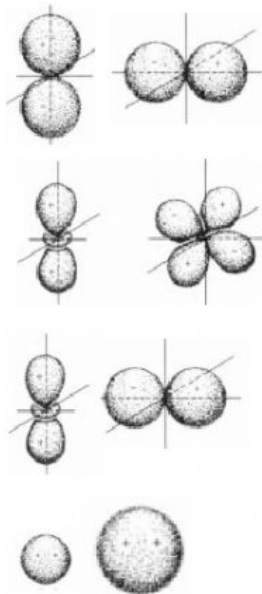
Zadanie 1. (1 pkt.)

Uzupełnij tabelę informacjami o zaznaczonych elektronach:

Zapis klatkowy	Główna liczba kwantowa n	Poboczna liczba kwantowa l	Magnetyczna liczba kwantowa m	Magnetyczna spinowa liczba kwantowa	Symbol pierwiastka
4s 					
3d 					
2p 					

Zadanie 2. (4 pkt.)

Wartością, której liczby kwantowej różnią się poniższe orbitale?



Zadanie 3. (3 pkt.)

Magnetyczna liczba kwantowa przypisana elektronom podpowłoki p może mieć następujące

wartości:.....

Jeśli główna liczba kwantowa wynosi 2, to liczba poboczna i magnetyczna mogą przyjmować

wartości: l :..... m :.....