



Zadanie 2 /1 punkt/

Oceń, czy poniższe informacje są prawdziwe. Zaznacz P, jeśli informacja jest prawdziwa

albo F – jeśli jest fałszywa.

1.	Jon rubidu wykazuje silniejszą tendencję do przyjmowania elektronów niż jon magnezu.	P	F
2.	Najwyższą aktywność spośród pierwiastków metalicznych chemicznych wykazuje francuski.	P	F
3.	Atom wapnia, gdy oddaje swoje elektrony walencyjne, przechodzi w naładowane jony Ca^{2+} , a jego promień atomowy jest mniejszy od jonu siarki S^{2-} .	P	F

Informacja do zadania 3

W poniższej tabeli zestawiono długość wiązań między atomami węgla, oraz między atomami węgla i wodoru dla poszczególnych związków organicznych:

Związek organiczny	Cykloheksan	Benzen	Etyl
Długość wiązania atomami węgla [pm]	153,6	139,9	120,3
Długość wiązania C-H [pm]	111,9	110,1	106,0

Na podstawie: J.Sawicka, A. Janich – Kilian, W.Cejner – Mania, G.Urbańczyk, *Tablice chemiczne*, Gdańsk 2002.

Zadanie 3 /1 punkt/

Uzupełnij poniższe zdania. Wybierz i podkreśl właściwe określenie w każdym nawiasie tak, aby zdania były prawdziwe.

1. W cząsteczce benzenu wszystkie atomy węgla przyjmują hybrydyzację (sp / sp² / sp³). Kąty między wiązaniami wytworzonymi przez każdy atom węgla w cząsteczce benzenu wynoszą (107 ° / 120° / 180°), a geometria przestrzenna cząsteczki przyjmuje postać (płaską / przestrzenną).
2. Wiązanie węgiel – węgiel w przedstawionych cząsteczkach jest tym dłuższe im (większa / mniejsza) jest wielokrotność jego wiązania.