

Zadanie 19.

zadanie na dzień 19.01.2022 (środa)

Oceń prawdziwość poniższych zdań. Zaznacz P, jeżeli zdanie jest prawdziwe, albo F – jeśli jest fałszywe

1.	Obniżenie energii cząsteczki może odbywać się zarówno przez wymianę elektronów, jak i ich uwpólnienie	P	F
2.	Atomy pierwiastków w reakcjach chemicznych dążą do uzyskania konfiguracji elektronowej najbliższego gazu szlachetnego	P	F
3.	W cząsteczce homoatomowej Cl ₂ wiązanie powstaje wskutek uwpólnienia pary elektronów pochodzących od atomów tworzących wiązanie	P	F
4.	Substancję jonową charakteryzuje wysoka temperatura topnienia i wrzenia, dobra rozpuszczalność w wodzie, przewodzenie prądu elektrycznego	P	F
5.	Wiązanie kowalencyjne spolaryzowane (polarne) jest wiązaniem, w którym wspólna para elektronowa przesunięta jest w stronę pierwiastka mniej elektroujemnego	P	F
6.	Większość związków jonowych dobrze rozpuszcza się w wodzie	P	F
7.	Niektóre związki o budowie kowalencyjnej rozpuszczają się w wodzie	P	F
8.	Roztwory związków o budowie kowalencyjnej przewodzą prąd elektryczny.	P	F
9.	Roztwory związków o budowie jonowej przewodzą prąd elektryczny	P	F
10.	Związki o budowie jonowej najczęściej mają wyższe temperatury topnienia od związków o budowie kowalencyjnej	P	F
11.	Związki o budowie kowalencyjnej mają najczęściej wyższą temperaturę wrzenia od związków jonowych	P	F
12.	Cząsteczka amoniaku ma kształt piramidy tetraedrycznej	P	F
13.	W cząsteczce metanu kąt między wiązaniami wynosi 109°28', a typ hybrydyzacji atomu węgla wynosi sp ³ .	P	F
14.	Tlenek węgla (IV) oraz tlenek siarki (IV) mają taki sam kształt cząsteczki i typ hybrydyzacji	P	F
15.	Cząsteczka wody ma zerowy moment dipolowy	P	F

W tym zadaniu powtórzyłeś:

Budowa atomu

Rodzaje wiązań

Moment dipolowy

Właściwości substancji

Odpowiedzi do zadań pojawią się na stronie www.chemiadomatuty.pl 31.01.2022 r.