

Sprawdź się



Rozwiąż test
docwiczenia.pl
Kod: C78YQ3

- 1 Oceń prawdziwość podanych zdań. **Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.**

1.	W wiązaniu kowalencyjnym spolaryzowanym wspólne pary elektronowe znajdują się w tej samej odległości od każdego z atomów, a w wiązaniu niespolaryzowanym są przesunięte w kierunku jednego z nich.	P	F
2.	Wiązanie jonowe polega na łączeniu się kationów i anionów.	P	F
3.	Kationy to jony dodatnie, które powstały z atomów przez oddanie elektronów.	P	F

- 2 Dopasuj nazwy pierwiastków chemicznych (A–F) do rodzaju wiązań chemicznych (I–III), które mogą tworzyć z tlenem.

A. potas B. wodór C. lit D. węgiel E. tlen F. bar

I. Wiązanie kowalencyjne niespolaryzowane A / B / C / D / E / F

II. Wiązanie jonowe A / B / C / D / E / F

III. Wiązanie kowalencyjne spolaryzowane A / B / C / D / E / F

- 3 Zaznacz poprawne uzupełnienia schematów tworzenia się podanych jonów.

A. $- 1e^-$ B. $- 2e^-$ C. $+ 1e^-$ D. $+ 2e^-$

a) Cu A / B / C / D \longrightarrow Cu^{2+}

b) S A / B / C / D \longrightarrow S^{2-}

c) K A / B / C / D \longrightarrow K^+

d) I A / B / C / D \longrightarrow I^-

e) Fe^{2+} A / B / C / D \longrightarrow Fe^{3+}

f) Pb^{4+} A / B / C / D \longrightarrow Pb^{2+}

- 4 Atomy niektórych pierwiastków chemicznych dążą do uzyskania konfiguracji elektronowej gazów szlachetnych poprzez utworzenie jonów. Oceń prawdziwość podanych informacji. **Zaznacz P, jeśli informacja jest prawdziwa, lub F – jeśli jest fałszywa.**

Symbol pierwiastka chemicznego	Symbol gazu szlachetnego	Symbol jonu		
${}_{19}\text{K}$	${}_{18}\text{Ar}$	K^+	P	F
${}_{35}\text{Br}$	${}_{18}\text{Ar}$	Br^-	P	F
${}_{13}\text{Al}$	${}_{10}\text{Ne}$	Al^{3+}	P	F

