



test z chemii dla LO profil podstawowy

Poziom trudności: Średni

1. Masa molowa cząsteczki wody wynosi:

- A - 18 g/mol
 - B - 18 u
 - C - 1 u
 - D - 1 g/mol
-

2. W drugiej grupie głównej znajdują się pierwiastki, które:

- A - posiadają dwa elektrony walencyjne na ostatniej powłoce
 - B - posiadają dwa elektrony walencyjne na przedostatniej powłoce
 - C - posiadają dwie powłoki elektronowe
-

3. Mol każdego gazu zajmuje taką samą objętość w danych warunkach ciśnienia i temperatury.

- A - prawda
 - B - fałsz
-

4. Liczba atomowa:

- A - jest równa liczbie protonów i liczbie elektronów w jądrze atomu
 - B - jest równa liczbie protonów w jądrze atomu
 - C - jest równa liczbie neutronów w jądrze atomu
 - D - jest to suma liczby protonów i neutronów w jądrze atomu
-

5. Kation jest to:

- A - drobina, która powstaje w wyniku przyłączenia elektronu do atomu
 - B - drobina, która powstaje w wyniku oderwania elektronu od atomu
 - C - drobina, która ma ładunek ujemny
 - D - drobina, która ma ładunek obojętny
-

6. Wiązania kowalencyjne spolaryzowane:

- A - powstają pomiędzy atomami pierwiastków różniących się elektroujemnością
-



- B - powstają poprzez wymianę elektronów pomiędzy atomami
 - C - są zawsze pojedyncze
-



test z chemii dla LO profil podstawowy

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

1. A
2. A
3. A
4. B
5. B
6. A