



Prawa chemiczne

Poziom trudności: Średni

1. Szybkość dyfuzji gazu jest odwrotnie proporcjonalna do pierwiastka kwadratowego z jego masy cząsteczkowej

- A - Prawo Bunsena-Grahama
 - B - Prawo Babo
 - C - Prawo Tafela
-

2. Wszystkie jednoatomowe kryształy powinny wykazywać molową pojemność ciepłą równą trzykrotnej wartości uniwersalnej stałej gazowej

- A - Prawo Bunsena-Grahama
 - B - Prawo Dulonga i Petita
 - C - Prawo graniczne Debye'a-Hückla
-

3. Stwierdza, że pierwiastki kwadratowe z częstości linii widma rentgenowskiego ν pierwiastków chemicznych różniących się liczbą atomową Z układają się na linii prostej

- A - Prawo Moseleya
 - B - Prawo Kirchhoffa
 - C - Prawo Henry'ego
-

4. Związek jest prawdopodobnie aromatyczny gdy w układzie wiązań wielokrotnych tworzących układ cykliczny tego związku występuje $4n+2$ elektronów zlokalizowanych na wiązaniach π , gdzie n = dowolna liczba naturalna.

- A - Reguła Huckla
 - B - Reguła Carothersa
 - C - Reguła Berthelota
-

5. Ciśnienie wywierane przez mieszaninę gazów jest równe sumie ciśnień wywieranych przez składniki mieszaniny, gdyby każdy z nich był umieszczany osobno w tych samych warunkach objętości i temperatury, jest ono zatem sumą ciśnień cząstkowych

- A - Prawo Kohlrauscha
 - B - Prawo wirialne
 - C - Prawo Daltona
-

6. Ciśnienie gazu p w stałej objętości zwiększa się o stały ułamek ciśnienia tego gazu zmierzonego w temperaturze 0°C przy wzroście temperatury o 1°C

- A - Prawo van der Waalsa
 - B - Prawo Charlesa
 - C - Prawo Sackura-Tetrodego
-

7. Głosi, że w danym stanie kwantowym może znajdować się jeden fermion - albo inaczej, że żadne dwa fermiony nie mogą w jednej chwili występować w dokładnie tym samym stanie kwantowym.

- A - Reguła oktetu
 - B - Reguła Pauliego
 - C - Reguła Hendersona-Hasselbalcha
-



Prawa chemiczne

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

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