



Chemia nieorganiczna

Chemia nieorganiczna i ogólna dla liceum, matura, studia

Poziom trudności: Trudny

1. Z 1000 g wody i odpowiedniej ilości NaCl sporządzono 20% roztwór. Ile gramów roztworu otrzymano?

- A - 1200 g
 - B - 1250 g
 - C - 1100 g
 - D - 1400 g
-

2. Aby próbka siarczku żelaza(II) zawierała tyle atomów, ile jest w 22g tlenku węgla (IV), należy odważyć siarczku żelaza (II):

- A - 22g
 - B - 44g
 - C - 66g
 - D - 88g
-

3. Masa 1.12 dm³ helu (w warunkach normalnych) wynosi:

- A - 0.2g
 - B - 0.4g
 - C - 0.6g
 - D - 0.8g
-

4. Ozon jest:

- A - homologiem tlenu
 - B - izomerem tlenu
 - C - odmianą izomorficzną tlenu
 - D - odmianą alotropową tlenu
-

5. Liczba wolnych par elektronowych w jonie hydroinowym jest równa:

- A - 1
 - B - 2
 - C - 3
 - D - 4
-





Chemia nieorganiczna

Chemia nieorganiczna i ogólna dla liceum, matura, studia

Poziom trudności: Trudny

Karta odpowiedzi

1. B
2. C
3. A
4. D
5. A