



Mole

Chemia Mole

Poziom trudności: Średni

1. Ile moli kwasu siarkowego (VI) należy użyć do całkowitego zobojętnienia 4 moli wodorotlenku potasu.

- A - 4
 - B - 2
 - C - 1
-

2. Oblicz masę kwasu azotowego (V) potrzebną do zobojętnienia 5 moli wodorotlenku wapnia.

- A - 126
 - B - 630
 - C - 63
-

3. Oblicz masę soli powstałej w reakcji kwasu azotowego (V) z 15 molami wodorotlenku wapnia.

- A - 15
 - B - 164
 - C - 2460
 - D - 164
-

4. Ile kwasu ortofosforowego (V) potrzeba, aby w reakcji z tlenkiem magnezu wytworzyć 35g ortofosforanu (V) magnezu.

- A - 0,13
 - B - 25,48
 - C - 0,26
 - D - 98
-

5. Do wytrącenia węglanu wapnia z roztworu wodorotlenku wapnia użyto 50 dm³ tlenku węgla (IV) w warunkach normalnych. Oblicz masę powstałego osadu.

- A - 223,2
 - B - 100
 - C - 22,4
-

- D - 2,232
-

6. Ile gramów kwasu solnego trzeba użyć do reakcji z cynkiem, aby otrzymać 38 dm³ wodoru.

- A - 123,74
 - B - 22,4
 - C - 1,679
 - D - 3,39
-

7. Oblicz masę osadu powstałego w wyniku zmieszania roztworu zawierającego 2 mole siarczany (VI) sodu z roztworem zawierającym 2,5 mola chlorka baru.

- A - 5
 - B - 233
 - C - 582,5
 - D - 466
-

8. Oblicz masę tlenku magnezu powstałą podczas reakcji 10g magnezu z 18g tlenu

- A - 0,416
 - B - 192,4
 - C - 4,81
 - D - 0,562
-

9. Oblicz masę siarczanu (VI) sodu powstającą podczas reakcji 50g wodorotlenku sodu z 20 g kwasu siarkowego (VI).

- A - 70
 - B - 142
 - C - 28,4
 - D - 140
-

10. Wytrącono chlorek srebra, używając do tego celu 20 g azotanu (V) srebra i 20g chlorku sodu. Oblicz masę wytrąconego osadu.

- A - 17,22
 - B - 143,5
 - C - 170
 - D - 0,34
-

11. Oblicz liczbę moli azotu zawarta w 10 dm³ tego gazu, odmierzonego w temperaturze 400 stopni C i pod ciśnieniem 1000 hPa.

- A - 9,47
 - B - 127
 - C - 0,4
 - D - 8,3144
-



Mole

Chemia Mole

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

1. A
2. B
3. C
4. B
5. A
6. A
7. D
8. B
9. C
10. A
11. A