

Chemia

Zadania z chemii :)

Poziom trudności: Średni

1. Ile dm³ (w warunkach normalnych) wodoru wydzieli się gdy wrzucimy 12 gramów magnezu do nadmiaru kwasu solnego?

- A - 12 dm³
 - B - 11,06 dm³
 - C - 11,05 dm³
-

2. Odparowano 45 g 15% roztworu NaCl. Jaka jest masa osadu?

- A - 6,75g
 - B - 6,70g
 - C - 6,73g
-

3. Ile NaCl należy dodać do 250 gramów 15% roztworu NaCl aby otrzymać roztwór o stężeniu 25%?

- A - 150g
 - B - 33g
 - C - 33.3 g
-

4. Do wody wrzucono 20 g NaOH otrzymując 0,5 dm³ roztworu zasady. Oblicz stężenie molowe otrzymanego roztworu.

- A - 1 mol/dm³
 - B - 0,5 mol/dm³
 - C - 5 mol/dm³
-

5. Ile wody należy odparować z 150 gramów 30% roztworu Na₂SO₄, aby otrzymać roztwór o stężeniu 45%?

- A - 49g
 - B - 100g
 - C - 50g
-



6. Do 100 g 15% roztworu NaOH wrzucono 30 g NaOH. Jakie jest jego stężenie procentowe?

- A - 40%
 - B - 34,6%
 - C - 35%
-



Chemia

Zadania z chemii :)

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

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