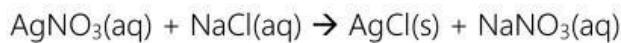


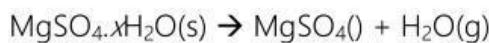
1. Sejumlah larutan yang mengandung 2 gram NaCl direaksikan dengan larutan yang mengandung 0,17 gram AgNO₃ hingga terjadi reaksi berikut:



Massa endapan AgCl yang dihasilkan adalah (Aq Ag = 108, Na = 23, N = 14, Cl = 35,5, dan O = 16)

- A. 71,75 gram
- B. 28,7 gram
- C. 14,3 gram
- D. 7,175 gram
- E. 0,143 gram

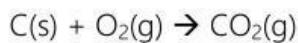
2. Pada pemanasan 24,6 gram kristal MgSO₄.xH₂O, diperoleh 12 gram MgSO₄ anhidrat menurut persamaan reaksi berikut:



Jika Mr MgSO₄ = 120 dan Mr H₂O = 18, maka nilai x adalah

- A. 2
- B. 4
- C. 7
- D. 8
- E. 10

3. Sebanyak 1 gram cuplikan yang mengandung karbon dibakar sempurna menurut persamaan reaksi:



Menghasilkan 672 ml gas CO₂ pada 0°C 1atm. Kadar Karbon (C) dalam cuplikan tersebut adalah

- A. 25%
- B. 36%
- C. 48%

- D. 64%
- E. 80%
4. Kapur tohor (CaO) dapat dihasilkan dari pemanasan batu kapur (CaCO_3) dengan persamaan reaksi berikut:
- $$\text{CaCO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$$
- Jika rendemen hasil reaksi 60% maka massa kapur tohor (CaO) yang dapat dihasilkan dari pemanasan 1 ton batu kapur (CaCO_3) adalah(Ar Ca=40, C=12, O=16)
- A. 1.000 kg
- B. 933 kg
- C. 560 kg
- D. 336 kg
- E. 56 kg