

Lista Exercício 04 - Química

Prof. Itamar Barbosa

Reagente em excesso, Limitante, Rendimento e Grau de Pureza dos Reagentes

1. (Fuvest-SP) Uma amostra de minério de carbonato de cálcio, pesando 2,0 g, ao ser tratada com ácido clorídrico em excesso, produziu $1,5 \cdot 10^{-2}$ mol de dióxido de carbono. Equacione a reação química correspondente e calcule a porcentagem em massa de carbonato de cálcio na amostra. Indique os cálculos.

Dados: massa de um mol de carbonato de cálcio = 100 g.

Resolução:

2. (UFES) A decomposição térmica do carbonato de cálcio produz óxido de cálcio e dióxido de carbono. Decompondo-se 5,0 g de carbonato de cálcio impuro e recolhendo-se todo o dióxido de carbono produzido num recipiente com uma solução de hidróxido de bário, obtiveram-se 8,0 g de carbonato de bário. (Dados: Ca = 40; C = 12; O = 16; Ba = 137)

- Escreva as equações das reações.
- Qual a pureza do carbonato de cálcio?

Resolução:

3. (FURG-RS) A decomposição térmica do nitrato cúprico é representada pela seguinte equação:



Calcule a massa de óxido cúprico que se obtém a partir da decomposição de 500 g de nitrato cúprico, sabendo-se que este apresenta 75% de pureza em $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.

Massa atômicas: N = 14; O = 16; Cu = 63,5

Resolução:

4. (FVG-SP) Uma amostra de 500 kg de calcário (com teor de 80% em CaCO_3) foi tratada com ácido fosfórico (H_3PO_4) para formar CaHPO_4 .

(Massas atômicas: H = 1; C = 12; O = 16; P = 31; Ca = 40)

- Escreva a equação da reação.
- Calcule a massa do sal formado.

Resolução:

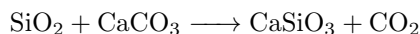
5. (Fuvest-SP) O minério usado na fabricação de ferro em algumas siderúrgicas contém cerca de 80% de óxido de ferro (III). Quantas toneladas de ferro podem ser obtidas pela redução de 20 toneladas desse minério?

(Massa molares: Fe = 56 g/mol; O = 16 g/mol)

- 11,2
- 11,6
- 12,4
- 14,0
- 16,0

Resolução:

6. (FEI-SP) No processo siderúrgico de produção do ferro-gusa a partir do minério de ferro, Fe_2O_3 , é necessária a eliminação da sílica, impureza desse minério, segundo a equação:



Considerando a utilização de Fe_2O_3 com 60% de pureza, as quantidades, em kg, de escória e de gás carbônico por toneladas de minério de ferro são, respectivamente:

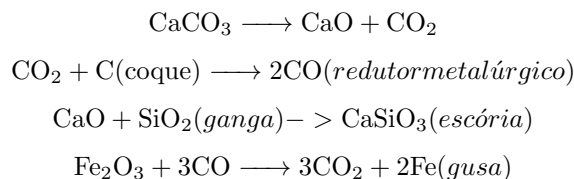
- 7 730 e 2 930
- 773 e 293

- c) 293 e 773
- d) 586 e 1 546
- e) 1 546 e 293

Massa atômicas (μ): C = 12; O = 16; Si = 28; Ca = 40.

Resolução:

7. (Cesgranrio-SP) Na obtenção de ferro-gusa no alto-formo de uma siderúrgica utilizam-se, como matérias primas, hematita, coque, calcário e ar quente. A hematita é constituída de Fe_2O_3 e ganga (impureza ácida rica em SiO_2), com o calcário sendo responsável pela eliminação de impureza contida no minério e pela formação do redutor metalúrgico para a produção do ferro-gusa, de acordo com as seguintes reações:



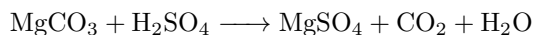
Nesse processo de produção de ferro-gusa, para uma carga de 2 toneladas de hematita com 80% de Fe_2O_3 , a quantidade necessária de calcário, em kg, contendo 70% de CaCO_3 , será:

(Massas molares: Ca = 40 g/mol; O = 16 g/mol; C = 12 g/mol; Fe = 52 g/mol)

- a) 2 227
- b) 2 143
- c) 1 876
- d) 1 428
- e) 1 261

Resolução:

8. (Vunesp-SP) Uma amostra de 12,5 g de carbonato de magnésio foi tratada com excesso de solução de ácido sulfúrico, ocorrendo a reação:



Nessa reação obtiveram-se 600 cm^3 de gás carbônico medidos à temperatura de 27°C e 5 atmosferas de pressão. A porcentagem de pureza da amostra inicial é:

(Massas atômicas: H = 1; C = 12; O = 16; S = 32; Mg = 24; volume de 1 mol de gás a 0°C e 1 atmosfera = 22,4 dm^3)

- a) 82%
- b) 18%
- c) 22%
- d) 43%
- e) 75%

Resolução:

9. (UFRGS) O gás hilariante (N_2O) pode ser obtido pela decomposição térmica do nitrato de amônio (NH_4NO_3). Se de 4,0 g do sal obtivermos 2,0 g do gás hilariante, poderemos prever que a pureza do sal é da ordem de:

- a) 100%
- b) 90%
- c) 75%
- d) 50%
- e) 20%

Massas atômicas: H = 1; N = 14; O = 16.

Resolução:

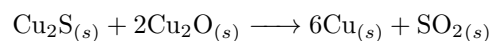
10. (Unisa-SP) 12,25 g de fósforo com 80% de pureza são totalmente neutralizados por hidróxido de sódio numa reação que apresenta rendimento de 90%. A massa de sal obtida nessa reação foi de:

- a) 14,76 g
- b) 164,00 g
- c) 10,80 g
- d) 16,40 g
- e) 9,80 g

Massas atômicas: H = 1; O = 16; Na = 23; P = 31.

Resolução:

11. (FEI-SP) O cobre é um metal encontrado na natureza em diferentes minerais. Sua obtenção pode ocorrer pela reação da calcosita (Cu_2S) com a cuprita (Cu_2O) representada a seguir:



Numa reação com 60% de rendimento, a massa de cobre obtida a partir de 200 g de calcosita com 20,5% de impureza e cuprita suficiente é:

(Dados: O = 16 u; S = 32,0 u; Cu = 63,5 u)

- a) 58,9 g
- b) 98,2 g
- c) 228,6 g
- d) 381,0 g
- e) 405,0 g

Resolução: