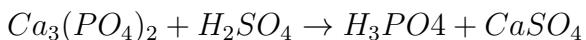

7^a Lista de Exercícios: Cálculo Estequiométrico

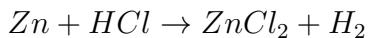
Assuntos: Casos Gerais, Reagentes Limitante e Excesso, Rendimento e Pureza

- ① Ácido fosfórico, usado em refrigerantes do tipo “cola” e possível causador da osteoporose, pode ser formado a partir da equação não-balanceada:

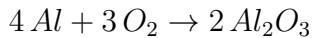


Partindo-se de 62 g de $Ca_3(PO_4)_2$ e usando-se quantidade suficiente de H_2SO_4 , qual, em gramas, a massa aproximada de H_3PO_4 obtida?

- ② Considere a reação:

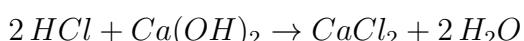


- a) Faça o balanceamento da referida reação.
b) Sabendo-se que 73 g do ácido clorídrico reagem completamente, calcule o número de mols do cloreto de zinco formado.
- ③ O alumínio (Al) reage com o oxigênio (O_2) de acordo com a equação química balanceada a seguir:



A massa, em gramas, de óxido de alumínio (Al_2O_3) produzida pela reação de 9,0 g de alumínio com excesso de oxigênio é:

- (a) 17
(b) 8,5
(c) 27
(d) 34
(e) 9,0
- ④ Utilizando 148 g de hidróxido de cálcio $Ca(OH)_2$, a massa obtida de $CaCl_2$, segundo a equação balanceada, é:



- (a) 111 g
(b) 222 g
(c) 22,4 g
(d) 75,5 g
(e) 74 g

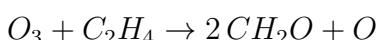
5) Dada a equação química não-balanceada:



A massa de carbonato de sódio que reage completamente com 0,25 mol de ácido clorídrico é:

- (a) 6,62 g
- (b) 13,25 g
- (c) 20,75 g
- (d) 26,50 g
- (e) 10,37 g

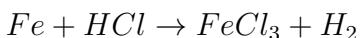
6) Na poluição atmosférica, um dos principais irritantes para os olhos é o formaldeído, CH_2O , o qual é formado pela reação do ozônio com o etileno:



Num ambiente com excesso de O_3 , quantos mols de etileno são necessários para formar 10 mols de formaldeído?

- (a) 10 mols
- (b) 2 mols
- (c) 5 mols
- (d) 1 mol
- (e) 3 mols

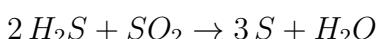
7) Dada a reação:



o número de moléculas de gás hidrogênio, produzidas pela reação de 112 g de ferro, é igual a:

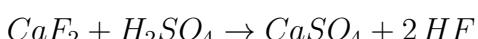
- (a) 1,5
- (b) $9,0 \cdot 10^{23}$
- (c) $3,0 \cdot 10^{24}$
- (d) 3,0
- (e) $1,8 \cdot 10^{24}$

8) O H_2S reage com o SO_2 segundo a reação:



Dentre as opções abaixo, qual indica o número máximo de mols de S que pode ser formado quando se faz reagirem 5 mols de H_2S com 2 mols de SO_2 ?

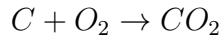
9) O HF é obtido a partir da fluorita (CaF_2), segundo a reação equacionada a seguir:



A massa de HF obtida na reação de 500,0 g de fluorita de 78% de pureza é:

- (a) 390,0 g
- (b) 100,0 g
- (c) 250,0 g
- (d) 304,2 g
- (e) 200,0 g

10 Na queima de 10 kg de carvão de 80% de pureza, a quantidade de moléculas de gás carbônico produzida é:



- (a) $7,6 \cdot 10^{28}$
- (b) $57,6 \cdot 10^{19}$
- (c) $4,0 \cdot 10^{26}$
- (d) $6,25 \cdot 10^{27}$
- (e) $4,8 \cdot 10^{26}$

Referências Bibliográficas

- [1] **ENEM 2013** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [2] **ENEM 2009** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [3] **ENEM 2011** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [4] **ENEM 2010** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [5] **ENEM 2025** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [6] **ENEM 2024** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [7] **ENEM 2022** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [8] **ENEM 2020** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [9] **ENEM 2017** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [10] **ENEM 2012** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [1] **ENEM 2013** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [2] **ENEM 2009** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [3] **ENEM 2011** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [4] **ENEM 2010** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [5] **ENEM 2025** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [6] **ENEM 2024** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.

[7] **ENEM 2022** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.

[8] **ENEM 2020** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.

[9] **ENEM 2017** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.

[10] **ENEM 2012** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.

[11] **ENEM 2014** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.

[11] **ENEM 2015** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.