



EE Integral Pref. Nestor de Camargo

Professor: Daniel Barbosa do Nascimento

Disciplina: QUÍMICA

Curso: ENSINO MÉDIO INTEGRAL

Aluno: _____

Matrícula: _____ Turma: 3º

Nota

Data: 06/08/2014

SITUAÇÃO DE APRENDIZAGEM 8 VOLUME 1 (Id: 14993002.0)

Observações:

PINTE SOMENTE UMA ALTERNATIVA POR QUESTÃO

1. (2.0 pt) Caderno do Aluno _ Química_ Volume 1. Analise a tabela da página 65 e marque a alternativa que indique o ácido que sofre maior ionização.

- a. () SULFUROSO
- b. () FÓRMICO
- c. () HIPOCLOROSO
- d. () FLUORÍDRICO

2. (2.0 pt) Caderno do Aluno _ Química_ Volume 1. Considerando os dados da tabela da página 65 , e que cada ácido apresenta 0,1 mol por Litro de concentração, marque a alternativa que apresenta o menor pH calculado para os ácidos. LEMBRETE:
 $\text{pH} = -\log [\text{H}^+]$

- a. () SULFUROSO, pH 1,4.
- b. () FÓRMICO, pH 4,2
- c. () HIPOCLOROSO, pH 1,4.
- d. () FLUORÍDRICO, pH 4,2.

3. (2.0 pt) Caderno do Aluno_ Volume 1 _Química. Ainda na tabela da página 65 , marque a alternativa que identifica o ácido mais forte e o mais fraco , nesta ordem.

- a. () SULFUROSO E FÓRMICO
- b. () FLUORÍDRICO E FÓRMICO
- c. () SULFUROSO E HIPOCLOROSO
- d. () FÓRMICO E FLUORÍDRICO

4. (2.0 pt) Caderno do aluno_ Química_ Volume 1. Sobre a produção de ferro-gusa na página 68, marque a alternativa que relaciona corretamente temperatura com a produção de ferro metálico.

- a. () O aumento da temperatura favorece a produção de ferro metálico. transformação endotérmica.
- b. () O aumento da temperatura favorece a produção dos reagentes, transformação endotérmica.
- c. () A diminuição da temperatura favorece a produção de ferro metálico, transformação exotérmica.
- d. () A diminuição da temperatura favorece a produção dos reagentes, transformação exotérmica.

5. (2.0 pt) Caderno do aluno _ Volume 1 _ Na página 68 mostra o quanto de gás oxigênio se dissolve na água de acordo com a pressão. Marque a alternativa correta analisando a tabela da

página 68.

- a. () Não há alteração na concentração com o aumento da pressão.
- b. () A concentração de gás oxigênio diminui com o aumento da pressão.
- c. () A concentração de gás oxigênio dobra com a diminuição da pressão.
- d. () A concentração de gás oxigênio aumenta com o aumento da pressão.

Preencha o gabarito abaixo marcando apenas os itens indicados em cada questão com caneta esferográfica azul ou preta.



Não rasure esta região.
Avaliação: 14993002.0

	a	b	c	d
1	☐	☐	☐	☐
2	☐	☐	☐	☐
3	☐	☐	☐	☐
4	☐	☐	☐	☐
5	☐	☐	☐	☐
	a	b	c	d