

EE Integral Pref. Nestor de Camargo

Professor: Daniel Barbosa do Nascimento

Disciplina: QUÍMICA Curso: ENSINO MÉDIO

Data: 01/08/2014

Nota

SITUAÇÃO DE APRENDIZAGEM 7 (ld: 23763001.0)

Observações:

Na questão 1 pinte apenas as alternativas VERDADEIRAS. Nas questões 2 e 3 marque uma única alternativa. Ao lado do campo para a sua turma marque seu NÚMERO de chamada.

- 1. (3.3 pt) Situação de Aprendizagem 7 _ Para uma mesma concentração aquosa inicial de HCI (totalmente consumido)e HF (parcialmente consumido) verifica-se que a quantidade de H produzidos é 10 vezes menor do segundo em relação ao primeiro. Analise as afirmativas abaixo se são VERDADEIRAS ou FALSAS.
- a. () Todo HCl se dissocia em H e Cl .
- b. () O HF se encontra em equilíbrio químico.
- c. () A quantidade de produtos formados na dissociação do HF é menor do que de HCl onde a concentração inicial de cada um é de 1 mol/L.
- d. () O HCI não se encontra no equilíbrio químico.
- e. () Se o pH de HF é 2 significa que a quantidade de H dissociado é 10⁻² mols/ L.
- **2. (3.35 pt)** Apenas 3% de 1,0 mols / L de ácido acético sofre ionização. O pH dessa solução é: Dado: log 3 = 0,48.
- **a.()** 3
- **b.**() -3
- **c. ()** -1,52
- **d.()** 1,52
- **e.()** -0,3
- **3. (3.35 pt)** Sabendo que a constante de equilíbrio do ácido 1 vale 10⁻³ e a do ácido 2 é 10 ⁻⁵ pode-se concluir que:
- a. () que se mudar a concentração do ácido 1 a constante de equilíbrio do ácido se altera.
- b. () que a constante de equilíbrio do ácido 1 demonstra que a quantidade de reagentes no equilíbrio é maior do que a do ácido 2.
- c. () que a constante de equilíbrio do ácido 2 é 100 vezes maior do que a do ácido 1.
- **d. ()** que a quantidade de produtos formados no equilíbrio do ácido 1 é maior do que a do ácido 2.
- e. () que a quantidade de produtos formados no equilíbrio do ácido 1 é menor do que a do ácido 2.

