



COLÉGIO EVANGÉLICO ALMEIDA BARROS

Data: ____/____/____

Professora: Thamiris Cid

Aluno: _____

1. Qual a diferença química entre ácidos e bases?

2. Explique a diferença entre dissociação e ionização.

3. Dê o nome das bases a seguir:

- a) KOH _____
- b) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ _____
- c) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ _____
- d) $\text{Al}(\text{OH})_3$ _____

4. De acordo com a aplicação das bases, assinale V para as afirmativas verdadeiras e F para as falsas.

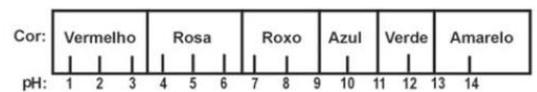
- () O hidróxido de sódio, conhecido como soda cáustica, é utilizado como antiácido.
- () O hidróxido de amônio é matéria-prima para a fabricação de produtos de limpeza.
- () O leite de magnésia, suspensão de hidróxido de magnésio em água, é uma base usada na fabricação de sabão.

5. Como se pode definir uma função química?

6. (ENEM) O suco extraído do repolho-roxo pode ser utilizado como indicador do

caráter ácido (pH entre 0 e 7) ou básico (pH entre 7 e 14) de diferentes soluções.

Misturando-se um pouco de suco de repolho e da solução, a mistura passa a apresentar diferentes cores, segundo sua natureza ácida ou básica, de acordo com a escala:



Algumas soluções foram testadas com esse indicador, produzindo os seguintes resultados:

Material	Cor
I. Amoníaco	Verde
II. Leite de magnésia	Azul
III. Vinagre	Vermelho
IV. Leite de vaca	Rosa

De acordo com esses resultados, as soluções I, II, III e IV têm, respectivamente, caráter:

- a) ácido/básico/básico/ácido.
- b) ácido/básico/ácido/básico.
- c) básico/ácido/básico/ácido.
- d) ácido/ácido/básico/básico.
- e) básico/básico/ácido/ácido.