

Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	



ÁCIDO OU BASE?

1) Em que estado de agregação há substâncias ácidas?

- ☐ Líquido
 ☐ sólido
 ☐ gás
 ☐ Em qualquer um dos 3 estados

2) Qual é o nome da reação entre um ácido e uma base?

- ☐ Alcalino
 ☐ Endotérmica
 ☐ Neutralização
 ☐ Base

3) Cientista que define ácidos como substâncias que podem receber ou absorver um par de elétrons da solução?

- ☐ Lavoisier
 ☐ Arrhenius
 ☐ Einstein
 ☐ Lewis

4) Se o pH de uma solução é 12 temos uma solução:

- ☐ Azeda
 ☐ Basica
 ☐ Você não pode determinar
 ☐ Neutra

5) Em laboratório, foram preparadas 4 soluções aquosas com diferentes valores de pH

Solução	1	2	3	4
pH	12.0	7.1	2.0	5.0

- Analizando os dados, pode-se verificar corretamente que a solução(s)
 - Tem a maior concentração de íons OH^-
 - 1 é o mais ácido
 - 1 e 2 são considerados neutros
 - 3 tem uma alta concentração de íons OH^-

- Quanto maior o valor do pH para uma solução aquosa
 - Mais ácido é a solução
 - Menor é a concentração de (OH⁻)
 - Mais alcalino é a solução
 - Maior é a concentração de (H⁺)

6) Instruções: De acordo com a escala de pH que você já conhece, e os exemplos que estão na escala abaixo, responda às perguntas que são feitas, marcando com um x a resposta correta



A. O que é ácido?

Clara de Ovo ☐

Tomate ☐

B. Qual é a base?

Café ☐

Amônia ☐

C. O que é mais ácido?

Sucos estomacais ☐

Leite ☐

D. Qual é o mais alcalino(base)?

Sangre ☐

água sanitária ☐

E. Qual é neutro?

Refrigerantes ☐

Sabonete ☐

F. Qual é o mais ácido?

Desentupidor de pia ☐

ácido de bateria ☐

água ☐

G. Qual é a mais alcalina (base)?

Desentupidor de pia ☐

ácido de bateria ☐

água ☐