

|  |                                         |                  |                                                                                     |
|--|-----------------------------------------|------------------|-------------------------------------------------------------------------------------|
|  | <i>Ciências – Profª. Ana Lucia Maia</i> |                  |  |
|  | Atividade: Contínua                     | Data: 12/11/2021 |                                                                                     |
|  | Nome                                    | 9º ano           |                                                                                     |

1) Assinale apenas a alternativa **falsa** em relação às características dos ácidos:

|                          |                                                     |
|--------------------------|-----------------------------------------------------|
| <input type="checkbox"/> | Os ácidos reagem com as bases, formando sais e água |
| <input type="checkbox"/> | Sabor azedo, ácido                                  |
| <input type="checkbox"/> | pH superior a 7                                     |
| <input type="checkbox"/> | Conduzem eletricidade em meio aquoso                |

2) Assinale apenas a alternativa que apresenta hidrácidos:

|                          |                                               |
|--------------------------|-----------------------------------------------|
| <input type="checkbox"/> | HCl; HCN; H <sub>2</sub> S; HMnO <sub>4</sub> |
| <input type="checkbox"/> | HF; NaOH; HCN; HBr                            |
| <input type="checkbox"/> | HCl; HCN; HF; HI                              |

3) Assinale a alternativa **correta**:

|                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                               |                                    |                          |                                       |
|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------|--------------------------|---------------------------------------|
| Certo informe publicitário alerta para o fato de que, se o indivíduo tem azia ou pirose com grande frequência, deve procurar um médico, pois pode estar ocorrendo refluxo gastroesofágico, isto é, o retorno do conteúdo ácido do estômago. A fórmula e o nome do ácido que, nesse caso, provoca queimação no estômago, a rouquidão e mesmo dor torácica são: |                                    |                          |                                       |
| <input type="checkbox"/>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      | Hcl e ácido clórico.               | <input type="checkbox"/> | HCIO <sub>3</sub> e ácido clorídrico. |
| <input type="checkbox"/>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      | HClO <sub>2</sub> e ácido cloroso. | <input type="checkbox"/> | HCl e ácido clorídrico.               |

4) Arraste e cole, fazendo a associação entre as colunas:

|                       |  |                            |
|-----------------------|--|----------------------------|
| Hidróxido de Sódio    |  | Cal hidratada, cal extinta |
| Hidróxido de Cálcio   |  | Amoníaco                   |
| Hidróxido de Amônio   |  | Soda Cáustica              |
| Hidróxido de Magnésio |  | Leite de magnésia          |

5) Assinale apenas o que é característica de bases:

|                          |                    |                          |                                                  |
|--------------------------|--------------------|--------------------------|--------------------------------------------------|
| <input type="checkbox"/> | pH superior a 7    | <input type="checkbox"/> | Podem ser corrosivas                             |
| <input type="checkbox"/> | Sabor adstringente | <input type="checkbox"/> | Sofrem ionização liberando cátion H <sup>+</sup> |

6) A professora pediu a um aluno que fizesse a classificação de duas substâncias: ( 1) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> e ( 2) AgOH.

O aluno apresentou a seguinte resposta:

- (1) Oxiácido, tetrácido, forte, ácido sulfúrico  
 (2) Monobase, solúvel, fraca, hidróxido de prata

Analisando a resposta aponte os erros cometidos pelo aluno em sua resposta:

|     |
|-----|
| (1) |
| (2) |

7) Faça a classificação das seguintes substâncias:

| HIO <sub>4</sub> | Fe(OH) <sub>3</sub> |
|------------------|---------------------|
|                  |                     |
|                  |                     |
|                  |                     |
|                  |                     |

8) Arraste e cole:

|             |
|-------------|
| pH neutro   |
| pH ácido    |
| pH alcalino |

|  |           |
|--|-----------|
|  | Cerveja   |
|  | Amoníaco  |
|  | Água pura |



