

	COLÉGIO ESTADUAL HELENA ASSIS SUZART	
	DISCIPLINA: QUÍMICA PROF ^a .: LUANA BARRETO	
	ATIVIDADE AVALIATIVA - III ^a UNIDADE	

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

☐	Os ácidos reagem com as bases, formando sais e água
☐	Sabor azedo, ácido
☐	pH superior a 7
☐	Conduzem eletricidade em meio aquoso

2) Assinale apenas a alternativa que apresenta hidrácidos:

☐	HCl; HCN; H ₂ S; HMnO ₄
☐	HF; NaOH; HCN; HBr
☐	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:			
☐	Hcl e ácido clórico.	☐	HCIO ₃ e ácido clorídrico.
☐	HClO ₂ e ácido cloroso.	☐	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:

☐	pH superior a 7	☐	Podem ser corrosivas
☐	Sabor adstringente	☐	Sofrem ionização liberando cátion H ⁺

6) A professora pediu a um aluno que fizesse a classificação de duas substâncias: (1) H₂SO₄ 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 ₄	Fe(OH) ₃

8) Arraste e cole:

pH neutro
pH ácido
pH alcalino

	Cerveja
	Amoníaco
	Água pura



