	Ciências – Profª. Ana Lucia Maia	
	Atividade: Contínua **Data: 12/11/2021**	
	Nome **9º ano**	

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_2S; $HMnO_4$
	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 toráxica são:			
	Hcl e ácido clórico.		$HClO_3$ 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) H_2SO_4 e (2) AgOH.

O aluno apresentou a seguinte resposta:

LIVEWORKSHEETS

(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

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS