

Nome: _____ nº _____ Data: ____ / ____ / ____

Professora Cristiane Pasquoto Tavares Polastri

EFII - 9^o série _____

FICHA DE TRABALHO / QUÍMICA – 3^o TRIMESTRE

1. Faça a associação correspondente:

- a) ácido clorídrico () H_2SO_4
 b) ácido carbônico () H_2CO_3
 c) ácido cianídrico () H_3PO_4
 d) ácido fosfórico () HCl
 e) ácido sulfúrico () HCN

2. Dada a nomenclatura abaixo, combine os nomes com as fórmulas das bases:

- a) hidróxido de sódio, conhecido como soda cáustica
 b) hidróxido de cálcio, conhecido como cal hidratada
 c) hidróxido de magnésio, presente no leite de magnésia
 d) hidróxido de alumínio, usado para combater a acidez no estômago

- () $Al(OH)_3$
 () $Mg(OH)_2$
 () NaOH
 () $Ca(OH)_2$

Utilize a informação da tabela abaixo para a resolução dos exercícios 3, 4 e 5:

CÁTIONS	ÂNIONS
Na^+	Cloreto: Cl^-
Mg^{2+}	Nitrato: NO_3^-
Ca^{2+}	Sulfato: SO_4^{2-}
Al^{3+}	Fosfato: PO_4^{3-}

3. Escreva as fórmulas dos sais a seguir:

- a) SULFATO DE MAGNÉSIO _____
 b) CLORETO DE SÓDIO _____
 c) NITRATO DE CÁLCIO _____

4. Escreva o nome dos sais abaixo:

a) NaNO_3 _____

b) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ _____

c) CaSO_4 _____

5. Misturando-se ácido sulfúrico com hidróxido de cálcio formamos um composto conhecido como **giz ou gesso**. Complete a equação e dê nome ao composto formado:



Nome do sal _____

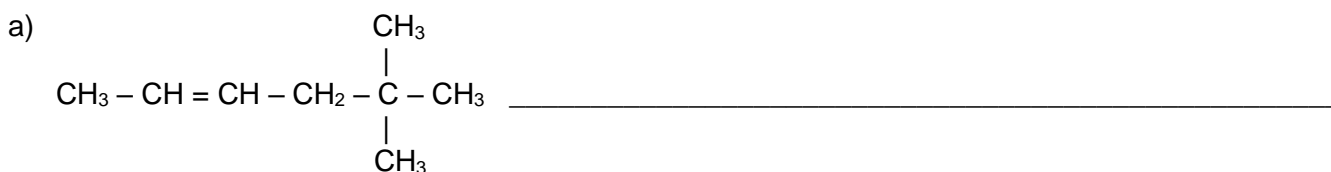
6. Observe o quadro abaixo:

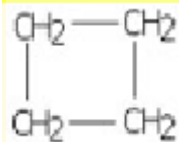
	Local não poluído	Local poluído
Algumas substâncias encontradas na atmosfera	N_2 , O_2 , Ar, CO_2 e H_2O	N_2 , O_2 , Ar, CO_2 , H_2O , CO, SO_2 , SO_3 , NO, NO_2 , O_3 e partículas em suspensão, como a fuligem do carvão.

a) Entre as substâncias apresentadas no quadro, quais delas são óxidos?

b) Dê nome aos óxidos do item a).

7. (1,0) Escreva as fórmulas moleculares das estruturas abaixo:





c) _____

8. Um dos maiores problemas enfrentados pelas grandes cidades é a enorme quantidade de lixo produzida diariamente, sendo a coleta seletiva uma forma de diminuir este problema. Supondo que em um local haja três recipientes para coleta seletiva: um para lixo orgânico, outro para plásticos e outro para vidros e metais, ordene os materiais nos seus devidos lugares.

Restos de alimento - caixa de isopor - potes de margarina - lata de refrigerante - cascas de frutas – pote de vidro de geleia.

LIXO ORGÂNICO	PLÁSTICOS	VIDROS E METAIS

9. Dê 3 exemplos de alimentos que sejam ricos em cada uma das biomoléculas abaixo:

CARBOIDRATOS _____

PROTEÍNAS _____

LIPÍDEOS _____

