

ENSINO FUNDAMENTAL Conteúdos do 1º Série – 3º/4º Bimestre 2020

Trabalho de Dependência – 4º bimestre

Nome: _____ N.º: _____

Valor Total 5,0 pontos

Turma: _____ Professor(a): *Natalia Perez*

Instruções	<ul style="list-style-type: none">★ Desenvolva seu trabalho apenas com <u>caneta</u> azul ou preta.★ Preencha corretamente o cabeçalho e entregue esta folha junto com a resolução do trabalho.★ Fique atento ao prazo de entrega.★ Leia o que está sendo solicitado, desenvolva seu trabalho calmamente e releia-o antes de entregá-lo.★ Não utilize corretivos (liquid paper). Faça um rascunho e depois passe a limpo seu trabalho.	Instruções
-------------------	--	-------------------

- **AS QUESTÕES OBRIGATORIAMENTE DEVEM SER ENTREGUES EM UMA FOLHA À PARTE COM ESTA EM ANEXO.**

1ª QUESTÃO

O ácido sulfúrico (H_2SO_4) é um líquido viscoso, muito corrosivo, oxidante e higroscópico. Além da sua utilização em baterias de automóveis, preparação de corantes, tintas e explosivos, este ácido pode ser utilizado, quando diluído adequadamente, na remoção de camadas de óxidos depositados nas superfícies de ferro e aço (decapante). Calcule o nox de todos os elementos químicos presentes na molécula do ácido sulfúrico.

2ª QUESTÃO

Foi preparada em laboratório uma solução de ácido clorídrico, dissolvendo-se 0,73g de cloreto de hidrogênio em água; o volume foi completado até 250mL. Um volume de 15,0mL da solução deste ácido foi completamente neutralizado por 25,0mL de hidróxido de cálcio.

- a) Forneça a equação química balanceada.
- b) Calcule o nox do cátion da base.

3ª QUESTÃO

O Na_2CO_3 , comercializado na forma impura com o nome de barrilha, é sal de caráter básico utilizado em diversos setores, possui alto ponto de fusão e ebulição. Dê o nome desse sal e cite duas de suas aplicações.

4ª QUESTÃO

A partir da teoria de Arrhenius, faça a reação de ionização de dois ácidos. (Indique a nomenclatura).

5ª QUESTÃO

Calcule o máximo de água que se pode obter, em gramas, partindo de 8,0g de hidrogênio e 32g de oxigênio. Indique qual o reagente em excesso e quanto sobra do mesmo.