

ENSINO FUNDAMENTAL Conteúdos do 2º Série – 3º/4º Bimestre 2020

Trabalho de Dependência – 4º bimestre

Nome: _____ N.º: _____

Valor Total 5,0 pontos

Turma: _____ Professor(a): Ana Gabriela Ornelas

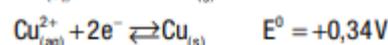
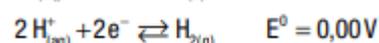
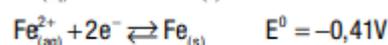
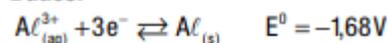
Instruções	<ul style="list-style-type: none"> ★ Desenvolva seu trabalho apenas com <u>caneta</u> azul ou preta. ★ Preencha corretamente o cabeçalho e entregue esta folha junto com a resolução do trabalho. ★ Fique atento ao prazo de entrega. ★ Leia o que está sendo solicitado, desenvolva seu trabalho 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.**

6ª QUESTÃO

Numa prova prática foi solicitado a um aluno que escolhesse, dentre três frascos metálicos de Al, Fe e Cu, qual(is) dele(s) poderia(m) ser usado(s) para guardar uma solução aquosa de ácido clorídrico.

Dados:



- a) Diga qual seria a escolha mais acertada. Justifique sua resposta.
- b) Monte a pilha com maior ddp, dê o valor da ddp
- c) A partir da pilha escolhida na letra b, dê aponte o cátodo e ânodo
- d) Indique a direção do fluxo de elétrons

7ª QUESTÃO

Usando as semi-reações $\text{Zn}_{(\text{s})} / \text{Zn}^{++}_{(\text{aq})}$ e $\text{Al}_{(\text{s})} / \text{Al}^{+++}_{(\text{aq})}$ é possível construir uma célula galvânica. Responda e / ou calcule:



- a) Quais são os agentes redutor e oxidante?
- b) Escreva as reações que ocorrem, respectivamente, no anodo e no catodo.
- c) A reação é espontânea? Justifique a sua resposta com base no valor de E^0 .

8ª QUESTÃO

Equacione as reações que ocorrem na eletrólise aquosa das substâncias a seguir, indicando os produtos formados nos eletrodos e na solução:

a) CuBr_2

b) AgCl

9ª QUESTÃO

Qual o volume de gás cloro, medido nas CNTP na eletrólise aquosa de NaCl , após 1 min e 40 s, com intensidade igual a 9,65 A

10ª QUESTÃO

A reação nuclear entre o ^{242}Pu e um isótopo do elemento químico com maior energia de ionização localizado no segundo período da tabela de classificação periódica produz o isótopo ^{260}Rf e quatro partículas subatômicas idênticas.

Apresente a equação dessa reação nuclear e indique o número de elétrons do Rutherfordio (Rf) no estado fundamental.