



Aluno (a):

nº: Turma:

Nota

Ano: 9º Ano EF II

Data: ___/___/2018

Trabalho Recuperação Final

Professor(a): Willian Novato

Matéria: Química

Valor: 20,0 pts

PARA TODAS AS QUESTÕES, AS RESPOSTAS DEVERÃO CONSTAR DE RACIOCÍNIO NA PRÓPRIA FOLHA DE PERGUNTAS. PORTANTO, NÃO SERÃO ACEITAS APENAS AS MARCAÇÕES DAS QUESTÕES DE MÚLTIPLA ESCOLHA.

Questão 01

Em um sistema contendo H₂O e areia, qual a melhor técnica utilizada para procedermos a separação de mistura?

- a) Separação Magnética
- b) Decantação
- c) Filtração
- d) Destilação
- e) Funil de separação

Questão 02

Em um acampamento, sem querer deixei cair sobre uma porção de areia uma grande quantidade de sal e limalha de ferro. Se a sobrevivência do grupo depende da minha atitude, em quantas etapas é possível separar este sistema?

- a) 1
- b) 2
- c) 3
- d) 4
- e) 5

Questão 03

Qual seria a técnica utilizada para separar a LIMALHA DE FERRO da água?

- a) Funil de Separação
- b) Decantação
- c) Destilação
- d) Separação Magnética

e) Nenhuma resposta anterior

Questão 04

Adicionando água com sal dissolvido, em um recipiente contendo óleo de essência e areia, que não se mistura com água, qual será o número de fases que nós poderíamos enxergar?

- a) 1
- b) 2
- c) 3
- d) 4
- e) 5

Questão 05

Se ao adicionarmos um prego na água e o prego afunda, e podemos afirmar que:

- a) A densidade do prego é maior que da água, e o prego é insolúvel na água.
- b) A densidade do prego é menor que da água, e o prego é insolúvel na água.
- c) A densidade do prego é maior que da água, e o prego é solúvel na água.
- d) A densidade do prego é menor que da água, e o prego é solúvel na água.
- e) N.R.A.

Questão 06

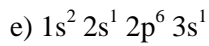
Para o composto formado entre o elemento do 2º período dos alcalinos e o elemento do 2º período dos halogênios, podemos afirmar que a fórmula iônica, será:

- a) NaF
- b) NaF₂
- c) MgF
- d) LiF
- e) MgF₂

Questão 07

Qual é a configuração eletrônica do Ne?

- a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$
- b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$
- c) $1s^2 2s^2 2p^6$
- d) $1s^2 2s^2 2p^5$



Questão 08

Qual elemento abaixo é o gás nobre de menor número atômico e o metal alcalino de maior número atômico?

- a) O e Ra.
- b) He e Bi.
- c) He e Fr.
- d) Rn e Li.
- e) Rn e H.

Questão 09

Dados os elementos de números atômicos 3, 9, 11, 12, 20, 37, 38, 47, 55, 56 e 75, a opção que só contém metais alcalinos é:

- a) 3, 11, 37 e 55
- b) 3, 9, 37 e 55
- c) 9, 11, 38 e 55
- d) 12, 20, 38 e 56
- e) 12, 37, 47 e 75

Questão 10

Um átomo, cujo número atômico é 19, está classificado na Tabela Periódica como:

- a) metal alcalino
- b) metalalcalinoterroso
- c) metal-terroso
- d) ametal
- e) gás nobre

Questão 11

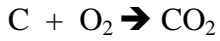
Escreva, a fórmula molecular (íon fórmula) e de Lewis para o composto formado entre o Cloro e o sódio.

Questão 12

Escreva somente a fórmula de Lewis (eletrônica) para a ligação ocorrida entre o sódio e o enxofre.

Questão 13

Sabemos que na natureza existe a grande liberação de CO_2 devido a metabolização de compostos oriundos de seres vivos aeróbicos. Com isso, para a reação química abaixo, quantas ligações terão que ser quebradas nos reagentes para que se forme carbono e gás oxigênio?



- a) 0
- b) 1
- c) 2
- d) 3
- e) 4

Questão 14

Para a fórmula molecular do gás oxigênio (O_2), quantas ligações covalente teríamos no composto?

- a) 0
- b) 1
- c) 2
- d) 3
- e) 4

Questão 15

Para as reações a seguir, o que seria formado de forma correta

- a) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 3\text{H}_2\text{O}$
- b) $2\text{H}_2 + 2\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$
- c) $2\text{H}_2 + 2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
- d) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$
- e) NRA