Colégio BATISTA	Curso: **ENSINO FUNDAMENTAL II**	Série: 9º A/B/C
O Caráter em 1º lugar	**TRABALHO RECUPERAÇÃO FINAL - QUÍMICA**	Data:
Retidão	Disciplina: Química / Professor(a): Nilson Souza	Valor: 20
	Coordenação: Shayanne Souza M. Borges	Visto: Ssmb
	Aluno(a):	Nº: / Nota:

ORIENTAÇÕES

- As questões devem apresentar todo o desenvolvimento do processo de resolução.
- Leia com atenção o enunciado de cada questão.
- **Trabalho escrito a lápis, NÃO TERÁ REVISÃO DE CORREÇÃO, passe TODAS as respostas à caneta.**
- **Para CORREÇÃO é necessária a leitura, escreva com LETRA LEGÍVEL**.
- Não será permitido rasura.

CONTEÚDO A SER COBRADO NA PROVA

- ✓ Estrutura atômica.
- ✓ Funções inorgânicas.
- ✓ Reações inorgânicas.

QUESTÕES

1 - Um átomo neutro apresenta 26 prótons e 30 nêutrons, ao transformar-se em um íon trivalente negativo, qual será seu nº de massa e de elétrons?

2 - Próton e elétron possuem:
a) massas iguais e cargas elétricas de mesmo sinal;
b) massas diferentes e cargas elétricas de mesmo sinal;
c) massas diferentes e cargas elétricas opostas;
d) massas iguais e cargas elétricas opostas;
e) massas iguais e cargas elétricas nulas.

3 - São dadas as seguintes informações relativas aos átomos X,Y e Z:
I. X é isóbaro de Y e isótono de Z.
II. Y tem nº atômico 56, nº de massa 137 e isótopo de Z.
III. O nº de massa de Z é 138.
Qual o nº atômico de X?

4 - Um átomo possui 26 prótons, 30 nêutrons e 24 elétrons. Considerando esses dados, assinale a afirmação correta:
a) o seu número atômico é 30;
b) o seu número de massa é 26;
c) aquele átomo é na realidade um cátion;
d) no seu núcleo existem 54 partículas;
e) faltam 3 elétrons para que o átomo fique com carga neutra.

5 - Três átomos A, B e C apresentam respectivamente números de massa pares e consecutivos. Sabendo que o átomo B possui 27 nêutrons e o átomo C, 29 prótons, determine os números de massa desses átomos, de modo que A seja isótopo de B e isótono de C.

6 - Considerando o ganho ou perda de elétrons por parte de átomos neutros, podemos afirmar:
a) ao ganhar ou perder elétrons, um átomo passa a denominar-se íon.
b) um íon gerado pela perda de elétrons denomina-se ânion.
c) um íon gerado pelo ganho de elétrons denomina-se cátion.
d) os cátions são íons positivos.
e) os ânions são íons negativos.

7 - Um íon de carga ++ possui 15 elétrons. O seu número de nêutrons é duas unidades maior do que o número de prótons. Qual é o número de massa do elemento correspondente?

8 - Uma base tem fórmula $M(OH)_3$. O elemento M pode ser:
a) enxofre
b) alumínio
c) sódio
d) cálcio
e) chumbo

9 - (UFV-MG) Complete as equações das reações a seguir e preencha a tabela com os nomes e funções das substâncias indicadas:
a) $H_3PO_4 + Mg(OH)_2 \rightarrow$ _____+_____
b) $BaC\ell_2 + Na_2CO_3 \rightarrow$ _____+_____
c) $Na_2O + H_2O \rightarrow$ _____

10 - (UFV-MG) A fórmula do bicarbonato de sódio, um componente de fermentos químicos utilizados na fabricação de bolos, é:
a) NaHCO3
b) Na2CO3
c) (NH4)2CO3
d) NaOH
e) (NH4)HCO

11 - Classifique os ácidos abaixo quanto a presença de oxigênio, número de hidrogênio, número de hidrogênios ionizáveis e número de elementos.
a) HBr
b) HClO
c) H2S
d) HNO3
e) H_2SO_4

12 - Classifique, dando exemplos, os ácido quanto:
a) ao número de hidrogênios ácidos
b) à presença de oxigênio
c) ao número de elementos químicos
d) ao grau de ionização

13 - O ácido sulfúrico é um ácido tóxico e corrosivo, causando danos ao meio ambiente, principalmente quando derramado sobre o solo onde existem mananciais de água. O melhor modo de atenuar seu efeito e tentar, o mais possível, eliminá-lo é o de espalhar no local:
a) Óleo diesel
b) H_2O
c) $Ca(OH)_2$
d) HNO_3
e) NaCl

14 - (G1 - utfpr 2011) Existem muitas reações químicas importantes que ocorrem no planeta terra, mas pode-se afirmar sem exageros que uma das reações químicas mais importantes é a que ocorre nas partes verdes das plantas. Esta reação é indicada a seguir: $CO_2 + H_2O$ + luz solar $\rightarrow C_6H_{12}O6$
Esta reação é classificada como:
a) simples troca.
b) decomposição.
c) síntese.
d) análise.
e) salificação.

15 - (PUC-SP) As equações:
I) $CaO + CO_2 \rightarrow CaCO_3$
II) $2\ AgC\ell \rightarrow 2\ Ag0 + C\ell_2$
são, respectivamente, reações de:
a) síntese e análise.
b) análise e deslocamento.
c) síntese e dupla troca.
d) análise e deslocamento.
e) análise e síntese.