

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

Com massas atômicas referidas ao isótopo 12 do Carbono

1A

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

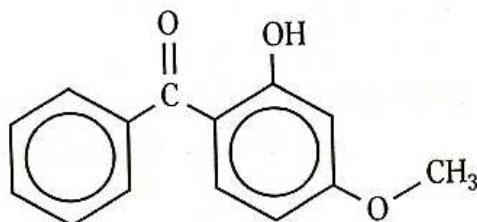
Com massas atômicas referidas ao isótopo 12 do Carbono

O

1 H 1,01	2A	3A	4A	5A	6A	7A	O
3 Li 6,94	4 Be 9,01		6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2
11 Na 23,0	12 Mg 24,3		14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,1	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9
19 K 39,1	20 Ca 40,1		32 Ge 72,6	33 As 74,9	34 Se 79,0	35 Br 79,9	36 Kr 83,8
37 Rb 85,5	38 Sr 87,6		50 Sn 119	51 Sb 122	52 Te 128	53 I 127	54 Xe 131
55 Cs 133	56 Ba 137		82 Pb 207	83 Bi 209	84 Po (210)	85 At (210)	86 Rn (222)
87 Fr (223)	88 Ra (226)		207	209	(210)	(210)	(222)

QUESTÃO 50

A exposição excessiva ao Sol pode trazer sérios danos à pele humana. Para atenuar tais efeitos nocivos, costuma-se utilizar agentes protetores solares, dentre os quais o 2-hidroxi-4-metoxi-benzofenona, cuja fórmula está representada abaixo.



Os grupos funcionais presentes no 2-hidroxi-4-metoxi-benzofenona são:

- a) cetona, álcool e éter.
- b) aldeído, fenol e éster.
- c) cetona, fenol e éter.
- d) aldeído, álcool e éster.

QUESTÃO 51

Na tabela abaixo, assinale a reação que favorece mais o produto.

	Reação	K_{eq}
a)	$2 \text{NO}_{2(g)} \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_{4(g)}$	$1,0 \times 10^2$
b)	$2 \text{NO}_{(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightleftharpoons 2 \text{NO}_{2(g)}$	$6,4 \times 10^5$
c)	$2 \text{NOBr}_{(g)} \rightleftharpoons 2 \text{NO}_{(g)} + \text{Br}_{2(g)}$	$6,4 \times 10^{-2}$
d)	$\text{CH}_{4(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)} \rightleftharpoons \text{CO}_{(g)} + 3 \text{H}_{2(g)}$	5,7

QUESTÃO 52

Considere uma reação endotérmica, em equilíbrio, na qual reagentes e produtos estão no estado gasoso. É **CORRETO** afirmar que a constante de equilíbrio aumentará se:

- a) a temperatura for aumentada.
- b) a temperatura for diminuída.
- c) um catalisador for adicionado.
- d) uma parte dos produtos for retirada.

QUESTÃO 53

Considere que um eletrodo de platina, mergulhado numa solução de sulfato de cobre, não reage; enquanto um eletrodo de zinco, mergulhado na mesma solução, muda espontaneamente de cor. A partir dessas informações, é **CORRETO** afirmar que a ordem crescente da força redutora é:

- a) Cu, Zn, Pt.
- b) Pt, Cu, Zn.
- c) Zn, Cu, Pt.
- d) Pt, Zn, Cu.

PROVA DE QUÍMICA I

QUESTÃO 47

O “nudibrânquio” é um tipo de molusco marinho capaz de liberar ácido sulfúrico para se defender de predadores. Das substâncias relacionadas abaixo, assinale a que **NÃO** é capaz de neutralizar completamente esse ácido.

- a) soda cáustica.
- b) cal virgem.
- c) bicarbonato de sódio.
- d) vinagre.

QUESTÃO 48

Em um mol de sulfeto de potássio (K_2S) existem:

- a) 2 íons de K^+ e 1 íon de S^{2-} .
- b) $1,2 \times 10^{23}$ átomos de potássio e $6,0 \times 10^{23}$ átomos de enxofre.
- c) $6,0 \times 10^{23}$ íons de S^{2-} e $1,2 \times 10^{24}$ íons K^+ .
- d) $6,0 \times 10^{23}$ moléculas de K_2S .

QUESTÃO 49

Considere as seguintes soluções aquosas, a 25°C e 1 atm:

X - 0,20 mol/L de glicose ($C_6H_{12}O_6$)

Y - 0,50 mol/L de cloreto de potássio (KCl)

Z - 0,50 mol/L de sulfato de sódio (Na_2SO_4)

Considerando-se as propriedades coligativas de tais soluções, é **INCORRETO** afirmar que:

- a) a solução **X** é a de maior pressão de vapor.
- b) a solução **Y** tem temperatura de ebulição menor do que a solução **Z**.
- c) as três soluções apresentam temperatura de ebulição superior a 100°C.
- d) a ordem crescente de temperatura de solidificação dessas soluções é: **X < Y < Z**.

Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

