**QUÍMICA GENERAL**

**PRACTICA DIRIGIDA N°2**

1. Dado el siguiente grupo de átomos, marque lo incorrecto:

12A24 14B24

12C28 18D28

a) A – C; Isótopos

b) A – C; Isótonos

c) A – B; Isobaros

d) B – D; Isótonos

e) C – D; Isobaros

1. En los siguientes átomos:

15E30 17D34 15E32

14A30 18M35

¿Cuántos isótonos existen?

a) 3 b) 4 c) 1

d) 2 e) Todas

1. Si cada ión tiene 40 electrones y son isoeléctricos.

aM-2 bE+4

Determinar la suma de “a+b”.

a) 79 b) 80 c) 81

d) 82 e) 83

1. El átomo 53A posee 27 neutrones y es isótopo con el A+2. Hallar el número de electrones de A-2.

a) 25 b) 26 c) 27

d) 28 e) 29

1. La semisuma de los números de masa de 3 isótopos de un elemento es 27. Si el triple de la suma de sus neutrones es 72, determinar el número atómico del elemento.

a) 10 b) 14 c) 15

d) 18 e) 20

1. Los números atómicos de 2 isobaros son 6 y 7, respectivamente; si la suma de sus neutrones es 15, ¿cuál es el número de masa de un isobaro?

a) 14 b) 7 c) 15

d) 21 e) 17

1. El átomo “X” es isobaro con el 19K40 e isótono con el 21Se41. ¿Cuál es el número de electrones que posee el X+2?

a) 22 b) 21 c) 18

d) 17 e) 14

1. El número de masa de un átomo excede en uno al doble de su número atómico, determine el número de electrones si posee 48 neutrones y su carga es -2.

a) 47 b) 48 c) 51

d) 49 e) 50

1. El ión X-2 presenta 18 electrones. Determinar el número atómico del átomo neutro “Y”, si el ión Y-1 es isoeléctrico con el ión X+3.

a) 11 b) 12 c) 13

d) 14 e) 15

1. La relación entre los números de masa de 2 isótonos es 7/5; si estos difieren en 20 electrones, la suma de sus números de masa es:

a) 140 b) 128 c) 120

d) 115 e) 136

1. Hallar la suma de los electrones en los siguientes iones:

33 E+4 72 D-3 41 I +2

1. 143 b) 144 c) 142

d) 141 e) 145

1. Determinar los electrones totales en los iones de los átomos X, Y, Z

70 X+6 54 Y+4 35 Z +7

1. 170 b) 142 c) 156

d) 158 e) 144