

BUENAS TARDES
PRESENTO TRABAJO:
PROPIEDADES PERIODICAS
DE LOS ELEMENTOS
QUIMICOS
MARÍA FERNANDA PAREDES
CRUZ
CICLO 5-3
2021

1. Cuantos electrones poseen los atomos de cripto (Kr), de numero atomico 36, en su capa o nivel de energia mas externo?

☐ 2 electrones

☐ 6 electrones

☐ 8 electrones

☒ 18 electrones

2. Cual de las siguientes configuraciones electrónicas corresponde al átomo de cobalto (Co) de número atómico 27?

☐ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4p^1$

☐ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^8 3d^6 4s^2$

☐ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10}$

☒ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$

3. Encuentra al elemento que corresponden las siguientes configuraciones electrónicas

a) Elemento cuya distribución electrónica es:

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$

b) Elemento cuya distribución electrónica es:

$1s^2 2s^2 2p^6$

c) Elemento cuya distribución electrónica es:

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$

d) Elemento cuya distribución electrónica es:

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$

e) Elemento cuya distribución electrónica es =
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$
 $5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^9$

Respuesta =

a) Mn = manganeso.

b) Ne = Neón

c) K = potasio

d) Ge = Germanio

e) Tb = terbio

4. Realice la configuración electrónica de los siguientes elementos =

Mn =

a. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$

b. In = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$
 $4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^1$

c. Pb = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$
 $4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10}$
 $6p^2$

d = I = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$
 $4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^5$

e = Se = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10}$
 $4s^2 4p^4$

f = Rb = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10}$
 $4s^2 4p^6 5s^1$

g = Li = $1s^2 2s^1$

5. De los elementos del punto anterior
establezca periodo y electrones de valencia

a. Mn = Periodo = IV

electrones de valencia = 2

b. In = Periodo = V

electrones de valencia = 3

c. Pb = Periodo = VI

electrones de valencia = 4

d. I₂ periodo = V
electrones de valencia = 7

e. Se = Periodo = IV
electrones de valencia = 6

f. Rb periodo = V
electrones de valencia = 1

g. Li periodo = II
electrones de valencia = 1