PRÁCTICA DE CTA

APELLIDOS Y NOMBRES

.....

GRADO Y SECCIÓN :.....

FECHA:.....

NOTA:

TEMA: CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

1. La C.E. del ^{11}Na es :

- a) $[\text{Ne}] 3s^2$ b) $[\text{He}] 2s^2$ c) $[\text{Ar}] 4s^1$
d) $[\text{Ne}] 3s^1$ e) N.A.

2. La C. E. del ^{17}Cl es :

- a) $[\text{He}] 2s^2$ d) $[\text{Ne}] 3s^2 3p^5$
b) $[\text{Ne}] 3s^2 3p^2$ e) N.A.
c) $[\text{Ne}] 3s^2 3p^4$

3. La C. E. del $^{19}\text{K}^{+1}$

- a) $[\text{He}]$ b) $[\text{Ne}]$ c) $[\text{Ar}] 4s^1$
d) $[\text{Ar}]$ e) N.A.

4. La C. E. del $^{35}\text{Br}^{-1}$

- a) $[\text{He}]$ b) $[\text{Ne}]$ c) $[\text{Ar}]$
d) $[\text{Kr}]$ e) N.A.

5. ¿Qué especie química posee el mayor número de electrones desapareados?

- a) $^{12}\text{Mg}^{+2}$ b) $^9\text{F}^{-1}$ c) ^{13}Al
d) ^{14}Si e) ^{33}As

6. Si la C. E. de un átomo termina en $3d^2$. Indicar su número atómico

- a) 18 b) 20 c) 22
d) 23 e) 24

7. Hallar el número atómico cuyo valor es par, de la C. E. de un átomo que termina en $4d^5$

- a) 24 b) 29 c) 43
d) 42 e) N.A.

8. ¿Qué electrón no se encuentra en la C. E. de la especie : $16S^{-2}$?

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

9. Ordene de menor a mayor energía relativa de : $4f$, $4d$, $4p$, $4s$, $5s$, $5p$

10. ¿Cuántos electrones como máximo pueden entrar en el subnivel "d" y "f"?

11. La C. E. $5B$ es :

- a) $1s^2 2s^2$ d) $1s^2 2s^2 2p^1$
b) $1s^2 2s^2 2p^2$ e) N.A.
c) $1s^2 2s^2 2p^4$

12. La configuración electrónica se ordena de

13. La energía relativa de $4f$ es :

- a) 9 b) 8 c) 7
d) 6 e) 5

14. Hallar los electrones difusos de la C. E. del $30Zn$

- a) 5 b) 2 c) 0

d) 10 e) N.A.

15. ¿Cuántos orbitales llenos posee la C. E. del 13Al?

a) 4 b) 5 c) 6
d) 7 e) N.A.