PRÁCTICA DE CTA

APELLIDOS Y NOMBRES
:…….
GRADO Y SECCIÓN :……
FECHA:……. NOTA:

TEMA: CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

1. La C.E. del 11Na es :

   a) [Ne] 3s2 b) [He] 2s2 c) [Ar] 4s1
   d) [Ne] 3s1 e) N.A.

2. La C. E. del 17Cl es :

   a) [He] 2s2 d) [Ne] 3s2 3p5
   b) [Ne] 3s2 3p2 e) N.A.
   c) [Ne] 3s2 3p4

3. La C. E. del 19K+1

   a) [He] b) [Ne] c) [Ar] 4s1
   d) [Ar] e) N.A.

4. La C. E. del 35Br-1

   a) [He] b) [Ne] c) [Ar]
   d) [Kr] e) N.A.

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

   a) 12Mg+2 b) 9F-1 c) 13Al
   d) 14Si e) 33As

6. Si la C. E. de un átomo termina en 3d2. 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 4d5

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
b) 3 , 0 , 0 , -1/2
c) 3 , 1 , -1 , -1/2
d) 2 , 0 , 0 , +1/2
e) 4 , 0 , 0 , +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) 1s2 2s2
b) 1s2 2s2 2p2
c) 1s2 2s2 2p4
d) 1s2 2s2 2p1
e) N.A.

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.