

KIBO

TABLA PERIÓDICA II

Grupo = VII A

EJERCICIOS DE APLICACIÓN

1. Diga en que período y grupo esta el hidrógeno ($z = 1$)

a) 1, I B
b) 1, II A
c) 1, I A

d) 2, I A
e) 2, I B

2. Ubique el ${}^9\text{F}$:

a) 2, V A
b) 2, II A
c) 2, VII A

d) 2, VI A
e) 2, VII B

3. Ubique al ${}_{11}\text{Na}$:

a) 1, I A
b) 2, I A
c) 3, I B

d) 3, I A
e) 3, II A

4. Ubique al ${}_{17}\text{Cl}$:

a) 1, II A
b) 2, VII A
c) 3, V A

d) 3, VII B
e) 3, VII A

5. Ubique al ${}_{32}\text{Ge}$:

a) 3, IV A
b) 4, IV A
c) 4, II A

d) 4, IV B
e) 3, IV A

6. Si un elemento de segundo periodo y grupo V A se trata del :

a) ${}_3\text{Li}$
b) ${}_4\text{Be}$
c) ${}_7\text{N}$

d) ${}_6\text{C}$
e) ${}_9\text{F}$

7. Si un elemento de tercer período y grupo III A se trata del :

a) ${}_{10}\text{Ne}$
b) ${}_{17}\text{Cl}$
c) ${}_{16}\text{S}$

d) ${}_{13}\text{Al}$
e) ${}_{12}\text{Mg}$

8. Si un elemento de cuarto período y grupo VI A se trata de :

a) ${}_{35}\text{Br}$
b) ${}_{20}\text{Ca}$
c) ${}_{34}\text{Se}$

d) ${}_{32}\text{Ge}$
e) ${}_{33}\text{As}$

9. Si un elemento termina su C.E. en ... $4p^3$ se ubica en el grupo :

a) I A
b) III A
c) V A

d) IV A
e) VI A

10. Si un elemento termina su C.E. en ... $3s^2$ pertenece a la familia de :

a) Alcalino
b) Boroide
c) Carbonoide

d) Halogeno
e) Alcalino Terreo

11. ¿Qué elemento pertenece a un boroide?

a) ${}_3\text{Li}$
b) ${}_9\text{F}$
c) ${}_{35}\text{Br}$

d) ${}_{10}\text{Ne}$
e) ${}_{13}\text{Al}$

12. No es un halogeno :

a) ${}_9\text{F}$
b) ${}_{35}\text{Br}$
c) ${}_{17}\text{Cl}$

d) ${}_{53}\text{I}$
e) ${}_{52}\text{Te}$

13. ¿Qué elemento no es del segundo período?

a) ${}_5\text{B}$
b) ${}_9\text{F}$
c) ${}_6\text{C}$

d) ${}_{10}\text{Ne}$
e) ${}_{11}\text{K}$

14. ¿Qué elemento es del tercer período?

a) ${}_{35}\text{Br}$
b) ${}_9\text{F}$
c) ${}_{36}\text{Kr}$

d) ${}_{20}\text{Ca}$
e) ${}_{12}\text{Mg}$

15. Cierta elemento pertenece al tercer período y es un alcalino terreo, se trata del :

a) ${}_4\text{Be}$
b) ${}_{20}\text{Ca}$
c) ${}_8\text{O}$

d) ${}_{12}\text{Mg}$
e) ${}_{15}\text{P}$

TAREA DOMICILIARIA N° 7

1. Ubique al ${}^4_2\text{He}$:

- a) 1, II B b) 1, I A c) 2, II A
d) 1, VIII A e) 1, III A

2. Ubique al ${}^{12}_6\text{C}$:

- a) 1, VI A b) 2, V A c) 1, V A
d) 2, IV A e) 2, IV B

3. Ubique al aluminio que posee 13 protones :

- a) 2, III A b) 2, III B c) 3, III B
d) 3, III A e) 4, III B

4. Si un átomo presenta $A = 35$ y $n = 18$ se ubica en :

- a) 2, IV A b) 3, V A c) 3, VI A
d) 3, VII B e) 3, VII A

5. Si se tiene un átomo neutro con $15e^-$ se ubica en :

- a) 3, V A b) 3, V B c) 3, II A
d) 3, III A e) 3, III B

6. Si un átomo con 2 niveles y grupo II A se trata de :

- a) ${}_3\text{Li}$ b) ${}_6\text{C}$ c) ${}_9\text{F}$
d) ${}_4\text{Be}$ e) ${}_2\text{He}$

7. Si un elemento del tercer período y grupo VIII A se trata :

- a) ${}_{10}\text{Ne}$ b) ${}_{17}\text{Cl}$ c) ${}_{18}\text{Ar}$
d) ${}_{20}\text{Ca}$ e) ${}_{36}\text{Kr}$

8. Si un elemento de cuarto período y grupo I A se trata :

- a) ${}_{10}\text{Ne}$ b) ${}_{17}\text{Cl}$ c) ${}_{18}\text{Ar}$
d) ${}_{20}\text{Ca}$ e) ${}_{19}\text{K}$

9. Si un elemento termina su C.E. en $\dots 3p^3$ se ubica en el grupo :

- a) I A b) II A c) IV A
d) V B e) V A

10. Si un elemento termina su C.E. en $\dots 4p^5$ pertenece a la familia :

- a) Alcalino b) Boroide c) Gas Noble
d) Halógeno e) Carbonoide

11. Si un elemento termina su C.E. en $\dots 5s^1$ pertenece a la familia :

- a) Boroide b) Carbonoide c) Anfígeno
d) Alcalino e) Alcalino Terreo

12. Si un elemento termina su C.E. en $\dots 4p^4$ pertenece a la familia :

- a) Halógeno b) Gas Noble c) Alcalino
d) Calcogeno e) Boroide

13. No es gas noble :

- a) ${}_2\text{He}$ b) ${}_{10}\text{Ne}$ c) ${}_{18}\text{Ar}$
d) ${}_{35}\text{Br}$ e) ${}_{54}\text{Xe}$

14. ¿Qué elemento es del tercer período?

- a) ${}_3\text{Li}$ b) ${}_{35}\text{Br}$ c) ${}_{54}\text{Xe}$
d) ${}_{13}\text{Al}$ e) ${}_{19}\text{K}$

15. ¿Qué elemento presenta cuatro niveles de energía?

- a) ${}_2\text{He}$ b) ${}_{13}\text{Al}$ c) ${}_8\text{O}$
d) ${}_{18}\text{Ar}$ e) ${}_{35}\text{Br}$