



RECURSOS DIDÁCTICOS

PRIMERO DE SECUNDARIA

QUÍMICA

TABLA PERIODICA II

UBICACIÓN DE UN ELEMENTO EN LA TABLA PERIÓDICA

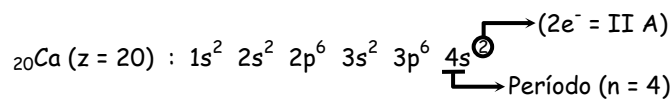
	I A																VIII A		
1	s ¹	II A																s ²	
2		s ²																p ¹ p ² p ³ p ⁴ p ⁵ p ⁶	
3																			
			III B	IV B	V B	VI B	VII B	VIII B			I B	II B							
4			d ¹	d ²	d ³													d ¹⁰	
5	s																		p
6																			
7																			

f ¹	f ²																	f ¹⁴

Para elementos representativos (Grupo A)

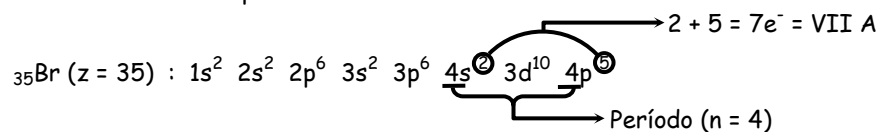
- Período : # período = mayor nivel en la C.E.
- Grupo : # grupo = #e⁻ del último nivel

Ejm. :



Período = mayor nivel = 4

Grupo = #e⁻ último nivel = 2 ⇒ II A



Período = 4

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) ${}_{36}\text{Kr}$

- 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) ${}_{35}\text{Br}$