



Institución Educativa Particular Niño Jesús de Praga de Punta Negra

Examen de Ciencias IX Unidad 3 de Secundaria

Nombre y apellido _____

- Marcar la alternativa correcta
- 1. El número máximo de electrones que aceptan los orbitales difusos "d" en un mismo nivel energético es de
 - A) 2
 - B) 4
 - C) 6
 - D) 10
 - E) 14
- 2. Para el elemento químico con configuración electrónica: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$; podemos afirmar lo siguiente
 - A) Tiene 2 electrones sharp
 - B) La máxima capa de valencia es 3
 - C) Los electrones de la última capa son 2
 - D) Los electrones de la última capa son 8
- 3. Cuál es la configuración electrónica del cloro Cl
 - A) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
 - B) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
 - C) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
 - D) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 4s^2$
 - E) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 4s^1$
- 4. Cuántos electrones hay en la última capa de un átomo de argón (Ar)
 - A) 2 electrones
 - B) 8 electrones
 - C) 6 electrones
 - D) 18 electrones
- 5. El nombre correcto según la nomenclatura sistemática para el NiO
 - A) Óxido níquelico
 - B) Monóxido de níquel
 - C) Óxido de Níquel (II)
 - D) Óxido Níqueloso
 - E) Óxido Hiponíqueloso
- 6. ¿Cuántos electrones hay en el tercer nivel de la configuración de $_{17}\text{Cl}$?
 - a) 7 b) 1 c) 3 d) 2 e) 5
- 7. La configuración electrónica de Potasio ($Z = 19$) termina en ...
 - a) $3p^1$ b) $4p^2$ c) $3s^1$ d) $2s^2$ e) $4s^1$

Curso Ciencia

3 de secundaria.

Profesora Marina Pauta



*Institución Educativa Particular
Niño Jesús de Praga
de Punta Negra*

8. -La última capa de la configuración electrónica de ${}_{31}\text{Ga}$ es
- a) $5s^2 4p^5$ b) $4s^2 5d^{10} 4p^1$ c) $4s^2 3d^{10} 4p^1$
d) $6s^2 4f^{14} 5d^{10} 4p^1$ e) $3s^2 3p^2$
9. Hallar el estado de oxidación del elemento indicado: SnO_2
- a) 0 b) 1 c) 2 d) 3 e) 4
10. Hallar el estado de oxidación de cloro en: Cl_2O_3
- a) 1 b) 3 c) 4 d) 5 e) 7
11. Un ciclista desarrolla MRU con velocidad constante de 36 Km sobre hora ¿Cuántos metros recorre en 10 s?
- a) 100m b) 200m c) 300 d) 400 m e) 500

- Según el compuesto indicado selecciona el nombre correcto para cada óxido o anhídrido

COMPUESTO	N. CLÁSICA	N. STOCK	N. IUPAC
CO_2			
			Pentaóxido de dinitrógeno
	Anhídrido sulfúrico		
		Óxido de hierro II	
PbO_2			
Al_2O_3			
	Oxido sódico		
			Monóxido de níquel
		Oxido de oro III	

- Escribe el símbolo de cada elemento y selecciona y coloca correctamente su Configuración de la Capa de Valencia (última capa electrónica):

Curso Ciencia

3 de secundaria.

Profesora Marina Pauta



*Institución Educativa Particular
Niño Jesús de Praga
de Punta Negra*

ELEMENTO	SÍMBOLO	CONFIGURACIÓN DE LA CAPA DE VALENCIA
Oxígeno		
Nitrógeno		
Fósforo		
Neón		
Hierro		
Plata		
Calcio		
Argón		
Cloro		
Bario		

$3s^2 3p^5$

$2s^2 2p^6$

$5s^2 4d^9$

$4s^2 3d^6$

$2s^2 2p^4$

$3s^2 3p^3$

$2s^2 2p^3$

$6s^2$

$4s^2$

$3s^2 3p^6$