

Primer Parcial QUÍMICA

Ing. en Minas 2020

*Obligatorio

1. Correo *

2. Apellido y Nombre *

3. DNI *

Examen

4. Indicar la/s opciones CORRECTA/S. Cuando hablamos de Átomo hacemos referencia a : *

5 puntos

Selecciona todos los que correspondan.

- Cualquier sustancia que pueda reaccionar químicamente.
- La más pequeña porción de materia que se puede encontrar en la naturaleza.
- La unidad constituyente más pequeña de la materia que tiene las propiedades de un elemento químico.
- Se compone de núcleo formado por protones y uno o más electrones unidos al núcleo.

5. Indicar la/s opciones CORRECTA/S. Teniendo en cuenta la definición de número de oxidación, podemos decir que: *

5 puntos

Selecciona todos los que correspondan.

- Un elemento con número de oxidación positivo indica que sus átomos tienden a atraer electrones.
- Un elemento con número de oxidación positivo indica que sus átomos tienden a donar sus electrones.
- Un elemento con número de oxidación negativo indica que sus átomos están actuando como el menos electronegativo en una unión química.
- Un elemento con número de oxidación negativo indica que sus átomos tienden a donar electrones.

6. Indicar la/s respuesta/s CORRECTA/S.Cuál o cuáles de las siguientes sustancias NO corresponden a moléculas: *

5 puntos

Selecciona todos los que correspondan.

- Cl₂
- Br
- Ne
- F
- O₂

7. Responde verdadero o falso. Los valores extremos entre los que varían los números de oxidación de los elementos en la tabla periódica son: -4 a +7. *

5 puntos

Marca solo un óvalo.

- Verdadero
- Falso

8. En las siguientes afirmaciones, marcar la/s opción/es INCORRECTA/S: *

5 puntos

Selecciona todos los que correspondan.

- El número de oxidación del oxígeno siempre es -2.
- El número de oxidación de todos los gases nobles es 0.
- Los halógenos tienen sólo número de oxidación positivos.
- Un ión es una molécula cargada negativamente.

9. Responde verdadero o falso. El cloruro cúprico se puede nombrar con las 3 nomenclaturas posibles (clásica, moderna y actual) porque el cobre está actuando con su número de oxidación +1 *

5 puntos

Marca solo un óvalo.

- Verdadero
- Falso

10. Indicar la respuesta CORRECTA. Los Óxidos básicos están formados por: * 5 puntos

Marca solo un óvalo.

- Metal + Hidrógeno
 Metal + No metal
 No metal + Oxígeno
 Metal + Oxígeno.
 No metal + Hidrógeno

11. Indicar la/s respuesta/s CORRECTA/S. ¿Cuál o cuáles de los siguientes compuestos corresponden a Óxidos ácidos? * 5 puntos

Selecciona todos los que correspondan.

- I_2O_7
 CaH_2
 $ZnCl_2$
 Br_2O_3
 $PbBr_4$
 CO_2

12. Indicar la/s respuesta/s CORRECTA/S. ¿Cuál o cuáles de las siguientes fórmulas NO corresponden a Compuestos ternarios? * 5 puntos

Selecciona todos los que correspondan.

- Sulfato níqueloso
 Carbonato básico de hierro (III)
 Bicarbonato de potasio
 Silicato de estaño (II)
 Hidrosulfuro de bario
 Óxido estannoso

13. Responde verdadero o falso. El Cloro puede formar ácidos oxácidos con sus cuatro números de oxidación positivos, siendo sus nomenclaturas las siguientes: ácido hipocloroso (+1), ácido clórico (+3), ácido perclórico (+5) y ácido cloroso (+7). * 5 puntos

Marca solo un óvalo.

- Verdadero
 Falso

14. Indique la fórmula CORRECTA de pirofosfato de amonio: * 5 puntos

Marca solo un óvalo.

- $(NH_4)_3PO_4$
 $(NH_4)_3PO_4$
 $(NH_4)_4P_2O_7$
 $(NH_3)_4P_2O_7$

15. La nomenclatura CORRECTA para el $NaClO_4$ es: * 5 puntos

Marca solo un óvalo.

- Tetraoxocloruro de sodio
 Clorato de sodio
 Perclorato de sodio
 Perclorato de sodio (I)

16. Marque la/s opción/es CORRECTA/S: * 5 puntos

Selecciona todos los que correspondan.

- La fórmula química del óxido permangánico es MnO_3
 La fórmula química del óxido percrómico es CrO_3
 La fórmula química de la pirolusita es MnO_2
 La fórmula química del anhídrido manganoso es MnO

17. Marque la opción CORRECTA. La fórmula química del mineral Caserita es: * 5 puntos

Marca solo un óvalo.

- SnO
 SnO_2
 SrO
 SeO_2

18. Indicar la/s respuesta/s CORRECTA/S. ¿Cuál o cuáles de los siguientes compuestos NO corresponden a Sales cuaternarias? *

5 puntos

Selecciona todos los que correspondan.

- Hidróxido férrico
- Sulfato ácido de calcio
- Carbonato de cobre (II)
- Monohidrofosfato de sodio
- Hidrosulfuro de bario

19. Indicar la/s respuesta/s INCORRECTA/S. Dentro de la clasificación de compuestos cuaternarios, podemos nombrar: *

5 puntos

Selecciona todos los que correspondan.

- Sales dobles, oxosales de amonio y sales de amonio derivadas de ácidos hidrácidos.
- Sales ácidas de ácidos oxácidos, Sales básicas, Sales dobles y Oxosales de amonio.
- Sales ácidas derivadas de hidrácidos y Oxácidos, Sales ácidas derivadas de hidrácidos y ácidos Oxácidos.
- Sales ácidas de ácidos oxácidos, Sales básicas y Sales dobles.

20. Respecto al Laboratorio N°1: Normas de seguridad. Reconocimiento y uso del material de laboratorio químico. Indicar la opción INCORRECTA: *

10 puntos

Marca solo un óvalo.

- Los vasos de precipitación no sirven para medir con precisión.
- Los erlenmeyers pueden someterse a calentamiento.
- Las probetas son recipientes cilíndricos que permiten estimar un volumen.
- Los matraces carecen de aforos.

21. Respecto al Laboratorio N°1: Normas de seguridad. Reconocimiento y uso del material de laboratorio químico. Seleccionar la opción CORRECTA: *

10 puntos

Marca solo un óvalo.

- La bureta es similar a una pipeta pero no mide volúmenes con precisión.
- La balanza granataria posee menor precisión que la balanza analítica.
- La cápsula de porcelana sirve para contener material pero no debe calentarse.
- Las pipetas pueden someterse a calentamiento.

Este contenido no ha sido creado ni aprobado por Google.

Google Formularios