

# INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ



Proceso: GESTION CURRICULAR

Código

Nombre del Documento: Examen de periodo

Versión 01

Página 1 de 2

FECHA: PERIODO: 2 GRADO: Clei 5

Área: Ciencias Naturales y Educación Ambiental (Química)

NOMBRE DEL ESTUDIANTE:

Recomendación: Lee en completa atención y observa muy bien lo que se te pregunta en el examen, no te dejes desconcentrar, porque si pierdes la concentración de seguro que contestarás de forma incorrecta.

1. El siguiente elemento que encontrarás dentro de un círculo que verás a continuación recibe el nombre de:



- A. Cobre.
- B. Hidrógeno.
- C. Hierro.
- D. Helio.

2. El elemento que encontrarás por fuera del círculo a continuación recibe el nombre de:



- A. Hierro.
- B. Cloro.
- C. Calcio.
- D. Magnesio.

3. El elemento el cual se encuentra entre los metales a continuación recibe el nombre de:



- A. Carbono.
- B. Kriptón.
- C. Neón.
- D. Plata.

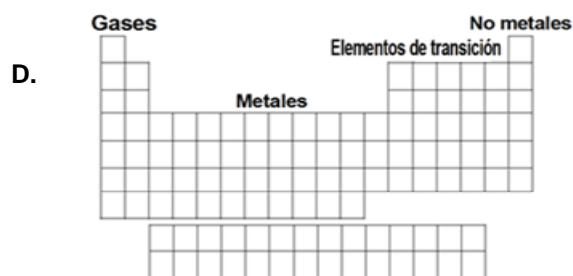
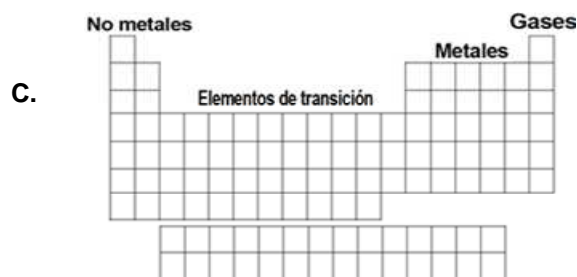
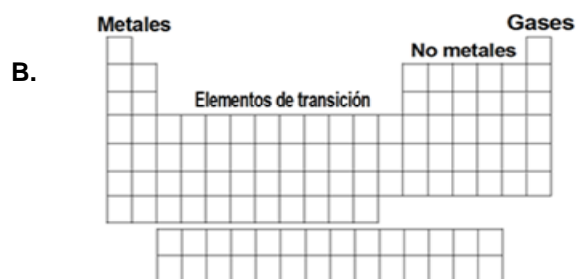
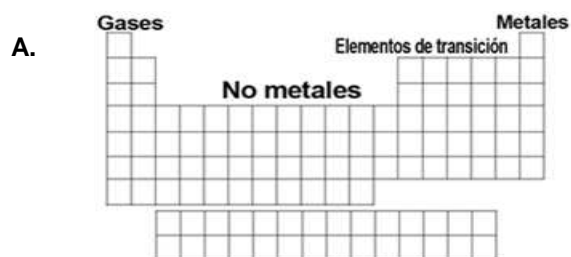
4. Los elementos los cuales se encuentran en el Grupo **VIIIA** reciben el nombre de:

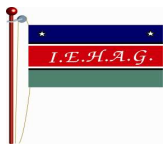

- A. Lantánidos y Actínidos.
- B. Gases Nobles.
- C. Halógenos.
- D. No Metales.

5. Los elementos los cuales se encuentran entre el Grupo **IIIA y VIIA** se denominan:

- A. No Metales.
- B. Halógenos.
- C. Gases Nobles.
- D. Lantánidos y Actínidos.

6. De las siguientes tablas periódicas que veras a continuación cual presenta la mejor clasificación.



	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ</b>		
	<b>Proceso:</b> GESTION CURRICULAR	<b>Código</b>	
<b>Nombre del Documento:</b> Examen de periodo		<b>Versión 01</b>	Página 2 de 2

<p>7. El compuesto que se muestra a continuación recibe el nombre de:</p> <p style="text-align: center;"><b>Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b></p> <p>A. Monóxido de Aluminio.        B. Óxido de Astatato.        C. Trióxido de Aluminio.        D. Bióxido de Astatato.</p> <p>8. El nombre el cual recibe el compuesto que se mostrará a continuación en la nomenclatura Stock:</p> <p style="text-align: center;"><b>SO<sub>3</sub></b></p> <p>A. Trióxido de Azufre.        B. Óxido de Azufre.        C. Óxido de Sodio.        D. Óxido de Azufre (III).</p> <p>9. Teniendo en cuenta los ejercicios conceptuales trabajados en las clases el nombre de <b>Óxido de Manganeso</b> corresponde al compuesto:</p> <p>A. MgO.        B. Na<sub>2</sub>O.        C. MnO.        D. MoO<sub>3</sub>.</p> <p>10. Teniendo en cuenta los conceptos trabajados en clases, el nombre <b>Óxido de Bario</b> corresponde al compuesto:</p> <p>A. B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.        B. BeO.        C. BaO.        D. Ga<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.</p> <p>Para poder responder las preguntas <b>11</b> y <b>12</b> hay que tener en cuenta las explicaciones del proceso de aprendizaje.</p> <p style="text-align: center;"><b>PbO<sub>2</sub></b></p> <p>11. El compuesto mostrado en la nomenclatura Stock recibirá el nombre de:</p> <p>A. Óxido de Plata (IV).        B. Óxido de Platino (IV).        C. Óxido de Paladio (IV).        D. Óxido de Plomo (IV).</p>	<p>12. El compuesto mostrado en la nomenclatura Sistemática recibirá el nombre de:</p> <p>A. Bióxido de Plata.        B. Bióxido de Plomo.        C. Bióxido de Platino.        D. Bióxido de Paladio.</p> <p>Responde las preguntas de la 13 a la 15 teniendo en cuenta la siguiente información.</p> <p>El elemento <b>Bromo</b> presenta cuatro valencias <b>1, 3, 5 y 7</b>, cuando el elemento esté trabajando con las valencias <b>1, 5 y 7</b> sus nombres en la nomenclatura común serán:</p> <p>13. Cuando trabaja con la valencia <b>1</b> su nombre será:</p> <p>A. Óxido Hipobromoso.        B. Óxido Brómico.        C. Óxido Bromhídrico.        D. Óxido Bromoso.</p> <p>14. Cuando trabaja con la valencia <b>5</b> su nombre será:</p> <p>A. Óxido Perbrómico.        B. Óxido Bromoso.        C. Óxido Hipobromoso.        D. Óxido Brómico.</p> <p>15. Cuando Trabaja con la valencia <b>7</b> su nombre será:</p> <p>A. Óxido Bromoso.        B. Óxido Perbrómico.        C. Óxido Brómico.        D. Óxido Hipobromoso.</p>
--	--