

**Guía pedagógica N° 2 – Fines III: Trayectoria secundario completo****Escuela: C.E.N.S. “Tomas Alba Edison”****Docente: Natalia Sarmiento****Área curricular: Ciencias Naturales.****Título de la propuesta: REPASO DE LA ESTRUCTURA DE LA MATERIA.**

**¡¡¡ Conozcamos a repasar los contenidos aprendidos de la estructura de la materia!!!**

**Actividades:** Lee y analiza cada enunciado, luego marca en el círculo con una cruz la respuesta correcta.

**1) El átomo es:**

- La unidad más pequeña de la materia que tiene las propiedades de un elemento químico.
- La unidad más pequeña de materia que se une para formar moléculas.
- Son los elementos que se representan forma ordenada en la tabla periódica.
- Todas las opciones son correctas.
- Ninguna opción es correcta.

**2) Cada sólido, líquido, gas se compone de átomos**

- Solo neutros
- Neutros o ionizados.
- Solo ionizados.
- Todas las opciones son correctas.
- Ninguna opción es correcta.

**3) A través del desarrollo de química, se han desarrollado los modelos atómicos los cuales:**

- No evolucionaron
- Solo algunos evolucionaron

Han ido evolucionando e incorporando principios cuánticos para explicar y predecir mejor su comportamiento.

**4) Cada átomo en su estructura tiene**

Un núcleo, una zona extranuclear.

Solo un núcleo.

Todas son correctas.

Ninguna es correcta.

**5) El átomo se compone de partículas subatómicas y estas son:**

Protones con carga positiva, electrones con carga negativa y neutrones de carga nula.

Protones con carga negativa, electrones con carga positiva y positrones de carga nula.

Protones con carga nula, electrones con carga positiva y nucleones con carga negativa.

**6) Un átomo eléctricamente neutro tiene:**

Igual número de protones y de electrones.

Igual número de protones y neutrones.

Igual número de electrones y neutrones.

**7) Se denomina ion a un átomo que tiene:**

Más o menos electrones que protones.

Igual cantidad de protones que electrones.

Distinta cantidad de electrones que neutrones.

**8) El número atómico Z es:**

La cantidad de protones que están presentes en el átomo,  $Z=p^+$

La cantidad de neutrones que están presentes en el átomo,  $Z=n^0$

La cantidad de protones y neutrones,  $Z=p^+ + n^0$

**9) El número másico A es igual a:**

- La suma de electrones y neutrones,  $A = e^- + n^0$
- La suma de los protones y neutrones,  $A = p^+ + n^0$
- La suma de los protones y electrones,  $A = p^+ + e^-$

**10) Un átomo se representa por:**

- Su símbolo, su A y su Z.
- Su nombre, su Z y su A
- Su símbolo, su Z y su número de neutrones.

**11) La tabla periódica es:**

- La disposición de los elementos químicos, ordenados por su número atómico Z creciente.
- La disposición de los elementos químicos, ordenados por su configuración de electrones.
- La disposición de los elementos químicos, ordenados por sus propiedades químicas.
- Todas las opciones son correctas.
- Ninguna de las opciones son correctas.

**13) Los elementos químicos en la tabla periódica se encuentran ordenados en:**

- En filas que se denominan períodos.
- En columnas o grupos.
- En cuatro bloques s, p, d y f.
- En familias de elementos: metales, no metales y gases nobles.
- En tipos de elementos: representativos, de transición y de transición interna.
- Todas las opciones son correctas.
- Ninguna de las opciones son incorrectas.

**14) Los átomos se unen para formar moléculas, compuestos o sustancias químicas mediante:**

- Los electrones del nivel más externo del átomo (el nivel más alejado del núcleo).
- Los electrones de valencia, que son los electrones que están en la última capa electrónica de cada átomo.
- Ambas opciones son correctas.
- Solo una opción es correcta.

**15) Los átomos se unen para:**

- Ganar estabilidad electrónica.
- Completar su último nivel con 8 electrones.
- Alcanzar una distribución de electrones similar a la del gas noble más cercano en la tabla periódica.
- Todas las opciones son correctas.
- Ninguna opción es correcta.

**16) Un átomo con  $Z=12$  y  $A=23$  tiene:**

- 12 protones y 11 neutrones.
- 12 protones y 23 neutrones.
- 23 protones y 11 neutrones.

**17) Un átomo con  $Z=20$  y  $A=40$  se encuentra:**

- En el periodo 4 y grupo 2.
- En el periodo 2 y grupo 2.
- En el periodo 4 y grupo 4

**18) Un átomo con  $Z=17$  y  $A=35$  es:**

- Un metal.
- Un no metal.
- Un gas noble.

**19) Un átomo con  $Z=8$  se encuentra en la tabla periódica en:**

- El bloque s.

- En el bloque p.
- En el bloque d.
- En el bloque f.

**20) Un átomo con  $Z=27$  y con  $A=59$  es un elemento:**

- Representativo.
- Transición.
- Transición interna.