

EES N° 75  
**TEMA 4: ÁTOMOS Y MOLÉCULAS**  
T.P. N° 4 – 1° Cuatrimestre.

Alumno:

Curso: Div.:

Esp. Curr.: **Química 3° 4°**

Prof.: **Araújo, María Luz**

**4° ACTIVIDAD: Leer toda la actividad:**

**Realizar el trabajo individualmente.**

**A- ENTREGAR POR ELE.**

**B- EN CASO DE NO PODER HACERLO.**

**a- Resolver el TP en la carpeta y responder (con letra clara y legible) cada consigna, en oración completa.**

**Sacar una foto de los trabajos de la carpeta y enviarlas al grupo de whatsapp.**

**Debajo de cada foto, en msj aparte escribir el apellido y el nombre.**

**POR ELE: ENTREGAR EL TP EN WORD O PDF**

**ACTIVIDAD N° 4:**

**Responder las sgtes consignas en oración completa:**

**Viendo un casillero de la Tabla Periódica**

**a- ¿A qué elemento químico corresponde, si tiene 12 protones?**

**b- ¿Cuántos niveles de energía posee?**

**c- Dibujar el átomo, del punto a- el núcleo, los niveles de energía con los electrones en cada nivel, diferenciar cada partícula con colores.**

**Mirando la representación de un átomo.**

**d-¿Dónde tiene el átomo las cargas positivas y dónde las cargas negativas?**

**e- Si el átomo, pierde 2 electrones, con qué carga se queda.**

**f- Si en cambio, el átomo gana 3 electrones, con qué carga se queda.**

**Leyendo el material de consulta: ÁTOMOS Y MOLÉCULAS y responder:**

**g- Si el átomo pierde o gana electrones en qué se transforma.**

**h- Si el átomo ganó electrones como se denomina.**

**i- Si en cambio, el átomo perdió electrones cómo se lo llama.**

**j- Si el elemento es metal tiende a ganar o perder electrones.**

**k- Si, en cambio el elemento es un no metal que tendencia tiene.**

**Buscar en la Tabla Periódica para responder de qué elemento se trata:**

**l- Si se escribe lo sgte: responder si se trata de ANIÓN o CATION para cada elemento:**

**1-  $\text{Ca}^{+2}$**

**2-  $\text{Mg}^{+2}$**

**3-  $\text{Cl}^{-1}$**

**4-  $\text{O}^{-4}$**

**m- Indicar según los datos de la Tabla Periódica cuantos NEUTRONES poseen cada uno de los elementos químicos del punto k- anterior.**

**1-  $\text{Ca}^{+2}$**

**2-  $\text{Mg}^{+2}$**

**3-  $\text{Cl}^{-1}$**

**4-  $\text{O}^{-4}$**

**Fecha de entrega: martes 1° de junio de 2021**

**CRITERIOS DE EVALUACIÓN:**

**Interpreta las consignas correctamente. (2ptos)**

**Aplica las reglas de la redacción con propiedad. (2ptos)**

**Comunica con claridad en forma completa los conceptos. (2ptos)**

**Responde todas las consignas. (2ptos)**

**Entrega los trabajos en tiempo y forma. (2pto)**