



QUÍMICA I
Tema 1

TRABAJO PRÁCTICO
3º ...º

Alumno:		Fecha: 5 / 8 / 2020.
Indicadores de Logro: <ul style="list-style-type: none">• Distingue las partículas subatómicas.• Reconoce el número mísico.• Reconoce el número atómico.• Reconoce isótopos.• Dibuja átomos distinguiendo las partículas del núcleo y los distintos niveles de energía.• Realiza configuración electrónica.• Distingue las partes de la tabla periódica y los elementos que forman parte de ella a partir de distintos datos ofrecidos.		Calificación:
PA	PO	ACTIVIDADES
		<p>1. Un átomo tiene Z=20 y A=40</p> <p>a. Indicar la cantidad de:</p> <ul style="list-style-type: none">• Protones• neutrones• electrones. <p>b. Si tuviera otro átomo con Z=20 y A=41 ¿es isótopo del átomo dado? Marca la opción correcta.</p> <p style="text-align: center;">Sí NO</p> <p>c. ¿Por qué? Marca la opción correcta</p> <ul style="list-style-type: none">• Porque poseen igual número atómico y distinto Z• Porque poseen igual A y distinto Z• Porque poseen el mismo Z y distinto número mísico• Porque la cantidad de protones varía• Porque poseen la misma cantidad de protones y distinta cantidad de electrones. <p>d. Indica cuál de las siguientes configuraciones electrónicas corresponde al elemento dado (Z=20 A=40).</p> <ul style="list-style-type: none">• $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^2$• $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^{10}, 4p^6, 5s^2, 4d^2$• $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2$• $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^{10}, 4s^2, 4p^6, 4d^4$ <p>e. Indica a qué grupo y periodo pertenece</p> <ul style="list-style-type: none">• Grupo:• Periodo: <p>2. Basarse en los siguientes finales de configuraciones electrónicas para indicar:</p> <p>a. ¿A qué periodo pertenece?$4s^2, 3d^{10}, 4p^6, 5s^2, 4d^5$. PERIODO:</p> <p>b. ¿A qué grupo pertenece?$3p^6, 4s^2, 3d^{10}, 4p^6, 5s^2$. GRUPO:</p>

c. ¿A qué bloque pertenece?

..... $3p^6, 4s^2, 3d^7$. BLOQUE:

d. El siguiente elemento tiene 51 neutrones ¿Cuál es su número atómico y cuál su número másico?

..... $3p^6, 4s^2, 3d^{10}, 4p^6, 5s^2, 4d^2$.

NÚMERO ATÓMICO:

NÚMERO MÁSICO:

3. ¿Cuántos niveles de energía y cuántos electrones tiene en el último nivel un elemento que pertenece al grupo=14 periodo=4?

NIVELES DE ENERGÍA

ELECTRONES DEL ÚLTIMO NIVEL DE ENERGÍA

4. Observa en la Tabla Periódica los elementos y responde:

- Metal alcalino del periodo 5.
- Primer metal del grupo 12.
- Elemento ubicado en el periodo 6 y que es un gas noble.
- Elemento halógeno del periodo 2.
- Elemento ubicado en: Periodo 4 grupo 4.

5. Señalar cuál de las siguientes configuraciones electrónicas es correcta

- $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 2p^6, 4s^2$.
- $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^1, 3p^6, 4s^2, 3d^{10}, 4p^3$.
- $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 4p^6$,
- $1s^2, 2p^2, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^{10}, 4p^7$.
- $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^{10}, 5s^2$.
- $1s^2, 2s^2, 2p^6, 2d^{10}, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 4p^6$