GUIA PEDAGÓGICA N°2

- **Escuela:** C.E.N.S. N° 134
- **Docentes:** Belén Quiroga
Marcela Silva
- **Curso:** 3er año, Educación Adultos
- **Turno** noche
- **Área curricular:** Química
- **Título de la propuesta:** Seguimos trabajando con práctica de la guía uno.

Como indicamos en los objetivos de la primera guía, deseamos desarrollar una segunda, que disponga de contenidos prácticos de las unidades correspondientes al primer trimestre, para que cada alumno pueda asimilar los contenidos de manera autodidacta, asumiendo la responsabilidad de realizarla, dentro de sus posibilidades, lo más completa posible, a fin de integrar los contenidos.

Sabemos que estamos en un momento de crisis, pero debemos hoy más que nunca, ser proactivos y estar dispuestos a asumir nuestras responsabilidades trabajando desde nuestras casas, a fin de lograr la mayor cantidad de saberes propuestos para este año. Estamos seguras las profesoras de que ustedes son capaces de hacerlo!!

ACTIVIDADES

- 1) Defina brevemente átomo
- 2) Complete el siguiente Cuadro, resumiendo los diferentes modelos atómicos.

MODELO ATOMICO	REPRESENTACION DEL ATOMO	AÑO DE DESCUBRIMIENTO	POSTULADOS/TEORIA
Dalton			
Thomson			
Rutherford			

CENS N°134 - 3°Año Educación Adultos - QUIMICA

Bohr			
Actual			

3) Teniendo en cuenta las subpartículas del átomo: Neutrones, Protones y Electrones. Busque información sobre la carga eléctrica de cada una, y masa.

4) Según número atómico y másico, complete el siguiente cuadro:

Número atómico= $Z = N^{\circ}$ protones = N° de electrones
Número Másico= $A = N^{\circ}$ protones + N° neutrones

Elemento	Símbolo	A	Z	Protones	Electrones	Neutrones
Potasio	K	39	19	19	19	20
Nitrógeno			7			7
	C	12	6			
Cloro				17		18
	Ca	40				20

5) Defina Isótopos y de algún ejemplo.