Plan de continuidad pedagógica

Escuela: E.E.S.N° 1

2° 1°

MATERIA: FISICOQUIMICA

DOCENTE: MAURENTE ADRIANA (WHATSAPP 2241471454)

Elemento Químico - Tabla Periódica - Átomo

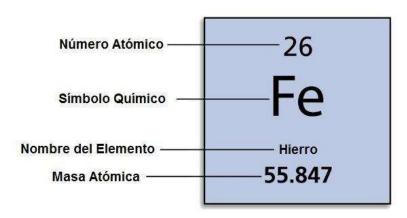
Para poder empezar a conocer la tabla periódica, empezaremos por comprender distintos conceptos.

Vamos entonces a darle el nombre que corresponde a cada "cosa", a partir de ahora a los diferentes tipos de átomos los llamaremos "Elementos Químicos". por lo tanto...

Elementos Químicos: son los diferentes tipos de átomos que constituyen tanto a las sustancias simples como a las sustancias compuestas.

mayúscula o bien una letra mayúscula acompañada de una letra minúscula.

Para poder averiguar el NOMBRE o el SIMBOLO de un ELEMENTO QUIMICO debemos recurrir a una TABLA PERIODICA



ACTIVIDADES

		DICA, indicá el SIN NTOS QUIMICOS:	1BOLO que representa a	cada
a- Cloro Nitrógeno		c- Carbono	d- Oxígeno e	-
f- Hierro Potasio	•	h- Plata	i- Magnesio	j-

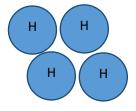
2- ¿Cuál es el NOMBRE de cada uno de los siguientes ELEMENTOS QUIMICOS?

a- Cu	b- Au	c- P	d-
Sn			
e- H	f- Pb	g- S	h-
	i- He		

3- Vamos a "construir" átomos para luego armar moléculas. Para hacer ésta actividad deberás conseguir varias esferitas que podés armar con papel y también usar escarbadientes o cualquier ramita que uses para conectar las esferas.

Cada esfera representará un tipo de átomo, es decir a un Elemento Químico, para lo cual deberás escribir sobre ella con una fibra o marcador el símbolo del elemento en cuestión. Luego con la ayuda de los escarbadientes unirás las diferentes esferas formando las moléculas que aparecen aquí abajo

Podes enviarme las fotos de tus moléculas por WhatsApp o por mail.



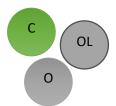




Tabla periódica de los elementos

