

Escuela: CensN:178 Mariano Iannelli.

Docente: Bioleta Reyes.

Año: 3AyB.

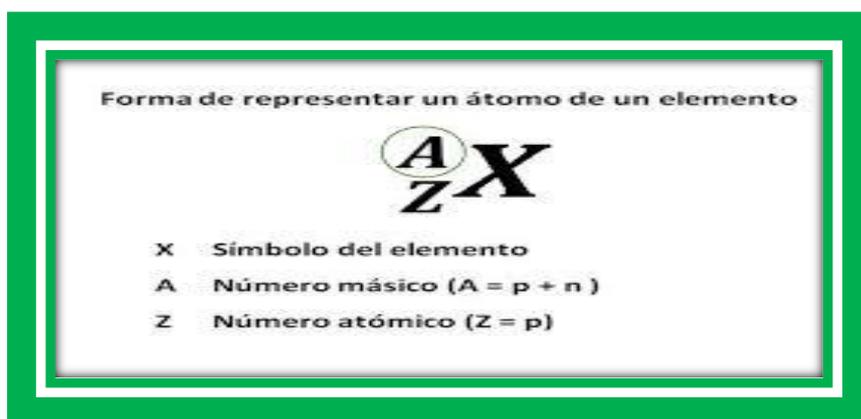
Turno: noche.

Área: Química

Título: número masico y atómico. peso molecular y atómico.

### Actividades:

Teniendo en cuenta el ejemplo:



1. Si un átomo tiene 53 protones y 74 neutrones.
  - a) ¿Cuál es su número atómico?
  - b) ¿y su número masico?
2. Completa según corresponde:

elemento	Numero masico(A)	Numero atómico(z)	Protones	Electrones	Neutrones
Br	80	35	35	35	45
Ca	40	20			
Na	23	11			
F	19	9			
N	14	7			
C	12	6			

3-Recuerda:

La masa atómica se encuentra en la tabla periódica.

Ejemplo: O=16

Masa molecular: se calcula mediante la suma de las masas atómicas de cada elemento que constituye la molécula.

4-Calcular la masa molecular de:

a-HFO<sub>2</sub>.

Buscamos en la tabla periódica la masa de cada elemento multiplicándola por el número de veces que está en la molécula.

H=1.1= 1

F= 19.1=19

O=16.2=32

Total=52 g/mol.

b-H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

c-Fe (SbO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>

d-CaCO<sub>3</sub>

e-HNO<sub>3</sub>

f-C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O

Directora: Patricia Carbajal