ESCUELA DE EDUCACIÓN SECUNDARIA N° 23
"José Chudnovsky"
Ciencias Naturales fisicoquímicas II
Profesor Alejandro Britto

REPASO

ÁTOMO, ISÓTOPOS, IONES, ELECTRONES DE VALENCIA, VALENCIA, ESTADO DE OXIDACIÓN

1. Completar los datos faltantes en la siguiente tabla y responder

Símbolo	Nombre	Electrones	Protones	Neutrones	A	Z
Be						
			12			
		35				
S						
	Fósforo					

a) ¿Que indica el número atómico?
b) ¿Que indica el número másico?

SOBRE ISOTOPOS E IONES

2. De cuatro especies A, B, C y D sabemos que contienen:

Especie	Protones	Electrones	Neutrones	A	Carga
A	**4**	**2**	**4**		
B	**17**	**17**	**18**		
C	**4**	**4**	**5**		
D	**17**	**18**	**17**		

a) ¿Cuáles pertenecen a isótopos diferentes del mismo elemento? ¿Por qué?
b) ¿Son B y C átomos del mismo elemento? ¿Por qué?
c) ¿Cuáles especies son iones? ¿Por qué?
d) ¿Qué especie es un catión? ¿Por qué?
e) ¿Qué especie es un anión? ¿Por qué?

SOBRE LOS IONES

3. Completar los datos faltantes en la siguiente tabla

Carga	Protones	Electrones	Neutrones	Z	A
$^{20}_{40}Ca^{+2}$					
$^{16}_{33}S^{-2}$					
$^{13}_{28}Al^{+3}$					
$^{8}_{15}O^{-2}$					
$^{3}_{7}Li^{+1}$					

LIVEWORKSHEETS