



## 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
<b>Be</b>						
			<b>12</b>			
		<b>35</b>				
<b>S</b>						
	<b>Fósforo</b>					

- 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
<b>A</b>	<b>4</b>	<b>2</b>	<b>4</b>		
<b>B</b>	<b>17</b>	<b>17</b>	<b>18</b>		
<b>C</b>	<b>4</b>	<b>4</b>	<b>5</b>		
<b>D</b>	<b>17</b>	<b>18</b>	<b>17</b>		

- 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
${}^{20}_{40}\text{Ca}^{+2}$					
${}^{16}_{33}\text{S}^{-2}$					
${}^{13}_{28}\text{Al}^{+3}$					
${}^8_{15}\text{O}^{-2}$					
${}^3_7\text{Li}^{+1}$					