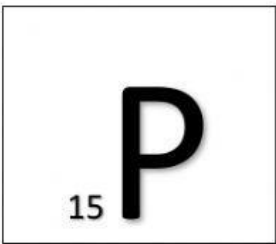
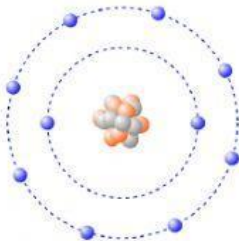
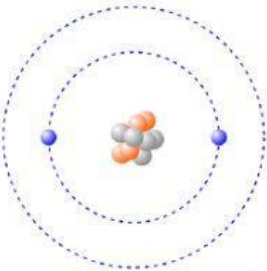
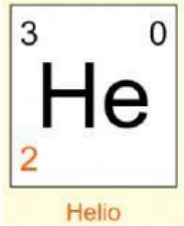
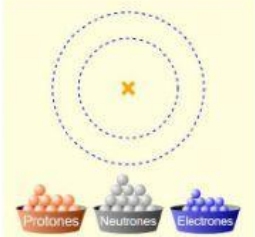
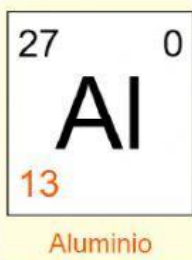
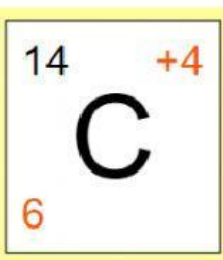


IE SAN FRANCISCO DE ASIS
QUIZ PROPIEDADES ATOMICAS- QUIMICA GRADO 10- PERIODO 2



Nombre: _____ Grado: _____

1. Completa la información faltante

Protones: 15 Electrones: 15 Neutrones: 16 Elemento: Fósforo			Protones: Electrones: Neutrones: Elemento:
Protones: 20 Electrones: 18 Neutrones: 20 ¿Cuál es la carga total? ¿Cuál es el número másico?		Z: A: q:	
Protones: 17 Electrones: 18 Neutrones: 19 ¿Cuál es el número atómico? ¿Cuál es la carga total?			
	Protones: Electrones: Neutrones:		Protones: Electrones: Neutrones:

2. Cada elemento posee su propio número atómico (Z) y su número másico (A). según la información de la tabla, completa la información faltante

ATOMO	${}^{13}_{6}\text{C}^0$	${}^A_Z\text{X}^0$	${}^A_Z\text{Y}^0$	${}^{33}_{16}\text{Q}^{-2}$
Protones	6			
Electrones	6	12	16	
Neutrones	7	13	34	

3. A partir del símbolo del elemento, completa la información faltante

Elemento	Número atómico (Z)	Número de masa (A)	Protones (p+)	Electrones (e-)	Neutrones (n)	Carga (q)
${}^2_1\text{H}$	Z=1	A = 2	1	1	1	0
${}^{41}_{20}\text{Ca}^{+2}$						
${}^{59}_{28}\text{Ni}$						
${}^{32}_{15}\text{P}^{-3}$						
${}^{14}_7\text{N}$						