

Ejercicio 1.-

Elemento I: 12 protones

Elemento II: $Z = 56$, 82 neutrones, 2 e^- de valencia

Elemento III: distribución electrónica:

$n=1$	$n=2$	$n=3$	$n=4$	...
2 e^-	6 e^-	-	-	

- a) Señala Grupo y Periodo en la T.P. y cantidad de electrones de valencia del *Elemento III*
- b) Indica Nombre del *Elemento II*, escribe el símbolo incluyendo el Número Másico.
- c) Predice el tipo de enlace entre el *Elemento III* y *I*. Escribe la fórmula mínima de la sustancia resultante.
- d) Clasifica los tres elementos en Metálico y No metálico.
- e) ¿Cuántos electrones y cuántos protones tiene el catión del *Elemento I*?

Ejercicio 2.-

En la formación de Amoníaco (NH_3), los reactivos son H_2 y N_2 . Todas las especies se encuentran en estado gaseoso.

- a) Escribe la ecuación química correspondiente a esta reacción.
- b) Explica y representa el enlace químico N-H en el Amoníaco.
- c) Clasifica las sustancias involucradas en la reacción, en sustancias simples y compuestos. Justifica.

Ejercicio 3.-

Une con flechas (en forma clara y prolija) las correspondencias entre las columnas 1 y 2.

COLUMNA 1 :

Sustancia simple

Compuesto

Elemento

Catión

Anión

COLUMNA 2 :

O^{2-}

CO_2

O_3

O

H^+

Ejercicio 4.-

Completa el cuadro:

Nombre:	Fórmula:
	Na_2O
	SO_2
Óxido de hierro (III)	
Dioxígeno	