TERCERA EVALUACION DE QUIMICA

Septiembre 15 del 2009

NOMBRE_____PARALELO_____

Nota: Las preguntas del 1 al 7 tienen un valor de 10 puntos
Las preguntas del numeral 8 tienen un valor de 3 puntos cada una

1. Complete el siguiente cuadro sobre partículas subatómicas

	Elemento		Cantidad de protones	Cantidad de electrones	Cantidad de neutrones	Número de masa	Carga
	Nombre	Símbolo					
1			29			58	2+
2				17		35	0
3		Br^{1-}			37		
4	Fósforo			17		32	
5			9	9	9		

2. *Tomando en consideración su ordenamiento periódico, ubique los elementos que se detallan a continuación en* los grupos correspondientes del cuadro, indicando sólo el símbolo del elemento: Berilio, silicio, oxígeno, azufre, cloro, bromo, cromo, cobalto, arsénico, cobre, oro, potasio, aluminio, magnesio, yodo

a. Alcalino-térreos	
b. Halógenos	
c. Metales de transición	
d. Anfigenos	
e. Metaloides	

3. Si se enciende una mezcla de 10 g de acetileno (C_2H_2) y 10 g de Oxígeno gaseoso, se produce una reacción de combustión

Reacción:

¿Qué volumen deberá tener el recipiente para almacenar el dióxido de carbono si éste debe estar a 25°C y 20 atmósferas? R= 0,082 atm.L/mol.K