

 Lord Byron	I.E LORD BYRON	NOTA
	EVALUACIÓN SEMANAL DE QUÍMICA QUINTO	
	Nombre:	
	PROFESOR: PERCY DELGADO LINARES	27-08-2020

RESOLVER:

1. Cuántos moles hay en 3.85 moléculas gramo de anhídrido sulfúrico SO_3 ? S=32	2. ¿Cuántos moles oxígeno gaseoso (O_2) hay en 48 g de oxígeno?
3.Cuál es el peso molecular de un gas si 5 g. de mismo ocupan 7 L. a C.N.	4. Se tiene Un balón de 44,8 L conteniendo 1,2-dicloro etano ($\text{C}_2\text{H}_2\text{Cl}_2$) en C.N. ¿Calcular el número de átomos? C=12
5. hallar la composición centesimal del Hidróxido de Aluminio $\text{Al}(\text{OH})_3$ Al=27	6.Cuál es el porcentaje de nitrógeno en el Bisulfato de Amonio' NH_4HSO_4 N=14
7. El propeno es un hidrocarburo que tiene una masa molecular igual a 42 y presenta la siguiente composición centesimal: C=85,7 % H=14,3 %. Hallar la fórmula molecular	8. Determinar la F.E de un hidrocarburo que al ser quemado con oxígeno produce 16,92 g de CO_2 y 3,465 g de H_2O
9. Definir el termino RESOLVER	10.Indica los procesos del término RESOLVER

