

Nombre:		1º Bachillerato A
---------	--	-------------------

1.- Formula los siguientes compuestos:

Hidruro plumboso	
Manganato potásico	
Hipiodito plúmbico	
Seleniuro de hidrógeno	
Silano	
Tetracloruro de carbono	
Trioxonitrato (V) de hidrógeno	
Di-hidrogenofosfito de calcio	
Anhídrido clórico	
Carbonato ácido de sodio	
Ácido sulfúrico	
Ácido crómico	
Peróxido de hidrógeno	
Perclorato férrico	
Selenito férrico	

2.- ¿Dónde hay más cantidad de sustancia en 1,34 g de H_2O , en 1,34 g de SO_3 ó en 1,34 g de Ne?

3.- La picadura de la abeja común inocular una disolución acuosa que contiene 0,013 % histamina (sustancia que produce alteraciones fisiológicas). En promedio el aguijón de una abeja puede inocular 35 mg de disolución. ¿Cuántas moléculas de histamina ($C_5H_7N_2$) NH_2 , son inoculadas en promedio en cada picadura de abeja?, ¿y cuantos átomos de Hidrógeno?

- 4.- La cortisona (hormona que se forma en la glándula adrenal, a veces utilizada para el tratamiento de la artritis reumática) posee la siguiente composición centesimal en masa: C (69,9%); H (7,83%) y O (22,21%). Mediante procedimientos experimentales se ha calculado que la masa molecular del compuesto es 360. ¿Cuál es la fórmula molecular?
- 5.- En un matraz, disponemos de 100 g de gas oxígeno que se encuentran a 1 atmósfera de presión y 273 K de temperatura. Calcular: a) el número de moles de gas oxígeno contenidos en el matraz; b) el número de moléculas de oxígeno; c) el número de átomos de oxígeno; d) el volumen ocupado por el oxígeno.
- 6.- Nombra los siguientes compuestos mediante la nomenclatura tradicional

Rb_2SO_4	
As_2H_4	
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	
Hg_2O	
AuPO_3	
HI	
Au_2O_3	
$\text{Au}(\text{OH})_3$	
$\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2$	
CH_4	
CaH_2	
H_3BO_3	
$\text{Au}_2(\text{CrO}_4)_3$	
KMnO_4	
$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$	

Datos: Masas atómicas: N: 14 u O: 16 u C: 12 u H: 1 u S: 32 u