

## MODELO MRECUPERACIÓN 2ª EVALUACIÓN

(2 puntos) 1.- Nombra los siguientes compuestos según las nomenclaturas indicadas:

	Nom. Sistemática	Nom. de Stock
BaCl <sub>2</sub>		
CoH <sub>2</sub>		
Au(OH)		
CuO		
PH <sub>3</sub>		
SeO <sub>3</sub>		
HCl		
Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub>		

(2 puntos) 2.- Formula los compuestos que se indican y nombra de otra forma (si es posible):

Óxido de nitrógeno (III)		
Hidruro de calcio		
Sulfuro de aluminio		
Amoniaco		
Peróxido de níquel (III)		
Óxido de plata		
Dihidróxido de mercurio		
Ácido sulfhídrico		

(2'5 puntos) 3.- Un recipiente contiene 85'5 g de sulfato de aluminio Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>, calcula:

- El número de moles de sulfato de aluminio que hay en el recipiente.
- Las moléculas de sulfato de aluminio que contiene.
- El volumen que ocupa en c.n.
- Los átomos de azufre que contiene y los átomos totales.
- La masa en gramos de una molécula de Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>

(1 punto) 4.- Ajusta las siguientes reacciones:

$HCl + MnO_2 \rightarrow MnCl_2 + H_2O + Cl_2$	$K_2CO_3 + C \rightarrow CO + K$
$Ag_2SO_4 + NaCl \rightarrow Na_2SO_4 + AgCl$	$Fe_2O_3 + CO \rightarrow CO_2 + Fe$

(2'5 puntos) 5.-La reacción de aluminio con ácido clorhídrico produce cloruro de aluminio y gas hidrógeno según la siguiente reacción:



Se quieren obtener 267 g de cloruro de aluminio (AlCl<sub>3</sub>):

- Calcula la masa de ácido clorhídrico (HCl) que se necesita para la reacción.
- Calcula el volumen de hidrógeno gas medido en condiciones normales que se obtiene.