

## Trabajo Práctico Química Inorgánica (2020/2021)

### Orientaciones para examen

1. Completar con la fórmula química o nomenclatura, según corresponda, de los siguientes compuestos:  
 $K_2Cr_2O_7$ ; Trihidruro de aluminio ;  $Fe(OH)_2$ ; Ácido hipobromoso ; Carbonato de sodio
2. ¿Qué cantidad de masa (en gramos) de dióxido de carbono será necesario para formar 250g de su ácido correspondiente? ¿Cuántos moles de agua reaccionan? Plantear la reacción y balancearla. Nombrar el producto (ácido).
3. Dada la siguiente reacción ácido/base:  
 $HCl + Mg(OH)_2 \rightarrow \text{_____} + \text{_____}$ 
  - a. Completar y balancear la ecuación. Nombrar todos los compuestos.
  - b. Si tenemos 200g de ácido y 100g de hidróxido, ¿cuál será el reactivo limitante y cuál el reactivo en exceso? Calcular los gramos de sal obtenidos.
  - c. Calcular los moles de sal y de agua que se obtendrían si la reacción tiene un rendimiento del 87%.
4. ¿Cuántos gramos de nitrato de plata se necesitan para preparar 600 cm<sup>3</sup> de solución 2 molar? Expresar, además, la concentración en % m/v y en normalidad
5. Indicar qué volumen de ácido es necesario para preparar 0,05 L de disolución 0,1 M de HCl si disponemos de 1L de HCl concentrado al 36 % m/m y densidad 1,19 g/mL.