



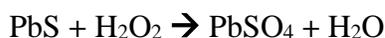
## GIMNASIO LOS PIRINEOS

“EDUCACIÓN Y FORMACIÓN INTEGRAL CON ENFASIS EN VALORES, INGLÉS, EMPRENDIMIENTO Y GESTIÓN LABORAL”.

### TALLER DE NIVELACIÓN QUÍMICA °10

**NOTA: Este taller debe ser resuelto en hojas de block, y ser entregado en perfectas condiciones (no arrugado, ni manchas o tachones y letra legible).**

1. ¿Cuál es la molalidad que se obtiene al disolver 2,34 g de sacarosa  $C_{12}H_{22}O_{11}$  en 45 mL de agua?
2. Se prepara una solución de  $CaSO_4$  para lo cual se toma 43 g de sulfato de calcio y se disuelve en un volumen de 127 mL ¿Cuál es la molaridad de dicha solución?
3. Si se posee una temperatura de  $23^{\circ}C$  ¿En  $^{\circ}F$  a cuánto equivale?
4. Si se posee una temperatura de  $653^{\circ}F$  ¿En  $K$  a cuánto equivale?
5. Realice la configuración electrónica del catión  ${}_{82}^{207}Pb^{2+}$ .
6. Cuáles son los cuatro números cuánticos del último electrón ubicado en el átomo de Te.
7. Cuáles son los cuatro números cuánticos del último electrón ubicado en el átomo de Gd.
8. Para los siguientes compuestos realice su respectiva estructura de Lewis, indique el tipo de enlace y su respectivo nombre.
  - $CaSO_4$
  - $Na_2SO_4$
  - HF
  - NaCl
  - HF
  - $MgF_2$
  - $Fe_2O_3$
9. Analice las siguientes ecuaciones químicas e indique el tipo de reacción y balancee por el método redox (Número de oxidación). Recuerde que sin procedimiento no es válido el balanceo.



10. Si se tiene 12,9 g de hidróxido de calcio reaccionando con 18,37 g de ácido fosfórico, para obtener fosfato de calcio y agua ¿Cuál es el reactivo límite y reactivo en exceso? ¿Cuánta masa se obtiene de fosfato de calcio?