

Boletín Reacción Química I – 4º E.S.O.

- Calcula el **peso molecular** de los siguientes compuestos:
 - KCl
 - H₂S
 - H₂O
 - NaCl
 - Ca(OH)₂
 - AuBr₃
 - NH₄Cl.
 - MgF₂
 - Rb₂S.
 - Ni₂O₃.
 - Fe₂(SO₃)₃.
 - Cr(ClO)₃.
- Calcula el **número de moles** que hay en:
 - 150 g. de Bi₂O₅.
 - 300 g. de AlH₃.
 - 410 g. de UH₄
 - 50 g. de Pb(OH)₄.
- Calcula el **moléculas y átomos de cada elemento** que hay en: (utiliza los cálculos del ejercicio anterior).
 - 150 g. de Bi₂O₅.
 - 300 g. de AlH₃.
 - 410 g. de UH₄
 - 50 g. de Pb(OH)₄.
- Calcula los **gramos** que hay en:
 - 3 moles de TiCl₄.
 - 0.2 moles de Al₂O₃.
 - 0.05 moles de N₂O₅.
 - 4.5 moles de H₂O.
- Calcula el **número de moles** que hay en los siguientes gases:
 - SO₃ (2 atm, 30°C, 3,5 l.)
 - Cl₂ (0.5 atm, -7°C, 30 l.)
 - CO₂ (5 atm, -24°C, 0,5 l.)
 - CH₄ (0.3 atm, 0°C, 4 l.)
- Calcula los **litros** que hay de los siguientes gases:
 - O₃ (2 atm, 30°C, 0.7 moles.)
 - N₂O₅ (0.5 atm, -7°C, 4 moles.)
 - CO (5 atm, -24°C, 2 moles.)
 - C₃H₈ (0.3 atm, 0°C, 3,2 moles.)
- Calcula el **número de moles** que hay en las siguientes disoluciones:
 - 3 l. de H₂S (3 M)
 - 200 ml. de HClO₃ (2 M)
 - 0.5 l. de HNO₃ (0.2 M)
 - 0,75 l. de NaOH (0.5 M).
- Calcula los **litros** necesarios para tener:
 - 10 moles de H₂SO₄. (0.5M).
 - 5 moles. de HCl. (2 M).
 - 0.5 moles. de HNO₂ (0.2 M)
 - 0,3 moles. de KOH (0.5 M)
- Ajusta las siguientes reacciones:
 - $P_4S_3(s) + O_2(g) \rightarrow P_4O_{10}(s) + SO_2(g)$
 - $LiClO_4(s) \rightarrow LiCl(s) + O_2(g)$
 - $Au(s) + Br_2(g) \rightarrow AuBr_3(s)$
 - $UO_2(s) + HF(g) \rightarrow UF_4(g) + H_2O(g)$
 - $Na_2CO_3(s) + HCl(aq) \rightarrow NaCl(aq) + CO_2(g) + H_2O(l)$
 - $Al_4C_3(s) + H_2O \rightarrow Al(OH)_3(s) + CH_4(g)$
 - $SiCl_4(l) + H_2O(l) \rightarrow SiO_2(s) + HCl(aq)$