

Calcule la masa molecular o masa fórmula (según cada caso) y la masa molar de las siguientes sustancias, tomando como datos las masas atómicas correspondientes:

- a) Cl_2O_3 . (Solución: 119 uma).
- b) FeAsO_4 . (Solución: 194'8 uma).
- c) $\text{Zn}(\text{ClO}_3)_2$. (Solución: 232'4 uma).
- d) $\text{Al}(\text{HCO}_3)_3$. (Solución: 210 uma).
- e) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$. (Solución: 233'5 uma).
- f) CaCO_3 . (Solución: 100 uma).
- g) H_3PO_4 . (Solución: 98 uma).
- h) PbO_4 . (Solución: 271 uma).