

Temas Selectos de Química I  
Tema: Determinación de masas molares (Estequiometría)

Nombre: \_\_\_\_\_

Utilizando tu tabla periódica calcula la masa molar de los siguientes elementos y compuestos y arrastra la respuesta correcta a su casilla correspondiente:

No olvides que los valores no tienen que ser súper exactos, ya que cada tabla periódica tiene valores distintos de masas atómicas y, además, cada persona realizará el redondeo de manera distinta.

| Sustancia                          | Masa molar |             |             |
|------------------------------------|------------|-------------|-------------|
| N <sub>2</sub>                     |            | 32 g/mol    | 28 g/mol    |
| O <sub>2</sub>                     |            |             |             |
| MgO                                |            | 95.55 g/mol | 158 g/mol   |
| Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>     |            | 40.3 g/mol  | 20 g/mol    |
| HF                                 |            |             |             |
| Cu(OH) <sub>2</sub>                |            | 159.7 g/mol | 62 g/mol    |
| NO <sub>3</sub>                    |            |             |             |
| Ni(NO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>  |            | 148 g/mol   | 412.6 g/mol |
| KMnO <sub>4</sub>                  |            |             |             |
| Fe(MnO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> |            |             | 196.7 g/mol |
| Na <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>    |            |             |             |