

## Ejercicios sobre masas moleculares

### Compuestos binarios

1) Calcula las masas moleculares de los siguientes compuestos:

FeS (resultado: 87,8u)      CrO (resultado: 68u)      CaCl<sub>2</sub> (resultado: 111u)  
PCl<sub>5</sub> (resultado: 208,5u)      Si H<sub>4</sub> (resultado: 32,1u)      Hg<sub>2</sub>O (resultado: 417,2u)

[Solución](#)

2) Calcula las masas moleculares de los siguientes compuestos:

P<sub>2</sub> O<sub>5</sub> (resultado: 142u)      Cl<sub>2</sub> O<sub>3</sub> (resultado: 119u)      S<sub>3</sub> Fe<sub>2</sub> (resultado: 207,6u)  
PbO<sub>2</sub> (resultado: 239,2u)      Br<sub>2</sub> O<sub>3</sub> (resultado: 207,8u)      P<sub>2</sub> O<sub>7</sub> (resultado: 174u)

[Solución](#)

3) Calcula las masas moleculares de los siguientes compuestos:

PbCl<sub>2</sub> (resultado: 278,2u)      CCl<sub>4</sub> (resultado: 154u)      Fe<sub>2</sub> S<sub>3</sub> (resultado: 207,6u)  
CaBr<sub>2</sub> (resultado: 199,9u)      PCl<sub>5</sub> (resultado: 208,5u)      Li<sub>2</sub> O (resultado: 29,8u)

[Solución](#)

### Compuestos ternarios

10) Calcula las masas moleculares de los siguientes compuestos:

HBrO<sub>2</sub> (resultado: 112,9u)      ZnSO<sub>3</sub> (resultado: 145,4u)      Na<sub>2</sub> CO<sub>3</sub> (resultado: 106u)  
H<sub>3</sub> PO<sub>3</sub> (resultado: 82u)      KNO<sub>3</sub> (resultado: 101,1u)      H<sub>2</sub> SO<sub>4</sub> (resultado: 98u)

[Solución](#)

11) Calcula las masas moleculares de los siguientes compuestos:

Mn(OH)<sub>2</sub> (resultado: 88,9u)      Ca(MnO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> (resultado: 277,9u)      Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> (resultado: 327,2u)  
Pb(CrO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> (resultado: 439,2u)      Fe<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>3</sub> (resultado: 291,6u)      (NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub> PO<sub>3</sub> (resultado: 133u)

[Solución](#)

12) Calcula las masas moleculares de los siguientes compuestos:

Ni(OH)<sub>3</sub> (resultado: 109,7u)      Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> (resultado: 310,3u)      Sr(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> (resultado: 211,6u)  
Ba (BrO<sub>2</sub>)<sub>2</sub> (resultado: 361,1u)      Cu(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub> (resultado: 155,6u)      Al<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>3</sub> (resultado: 234u)

[Solución](#)

### Compuestos orgánicos

20) Calcula las masas moleculares de los siguientes compuestos:

C<sub>5</sub> H<sub>12</sub> (resultado: 72u)      C<sub>8</sub> H<sub>16</sub> (resultado: 112u)      C<sub>6</sub> H<sub>6</sub> (resultado: 78u)  
C<sub>5</sub> H<sub>12</sub> O (resultado: 88u)      C<sub>6</sub> H<sub>9</sub> N (resultado: 95u)      C<sub>8</sub> H<sub>17</sub> Br (resultado: 192,9u)

[Solución](#)

21) Calcula las masas moleculares de los siguientes compuestos:

C<sub>6</sub> H<sub>12</sub> O<sub>6</sub> (resultado: 180u)      C<sub>2</sub> H<sub>5</sub> OH (resultado: 46u)      C<sub>3</sub> H<sub>6</sub> O (resultado: 58u)  
CO (NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub> (resultado: 60u)      C<sub>8</sub> H<sub>15</sub> BrO<sub>2</sub> (resultado: 222,9u)      C<sub>4</sub> H<sub>9</sub> NO<sub>2</sub> (resultado: 103u)

[Solución](#)