

## 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](#)