

FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA (N1) EJERCICIOS

COMBINACIONES BINARIAS. (1)

| Nombrar | Formular |
|-------------------|-------------------------|
| Na ₂ O | Óxido de litio |
| HCl | Óxido de zinc |
| AlH ₃ | Tetracloruro de carbono |
| AgCl | Disulfuro de plomo |
| SF ₆ | Amoniaco |

COMBINACIONES BINARIAS. (2)

| Nombrar | Formular |
|-------------------|----------------------|
| Cu ₂ O | Óxido de plomo(IV) |
| SO ₃ | Hidruro de magnesio |
| CH ₄ | Disulfuro de carbono |
| KI | Ácido clorhídrico |
| PCl ₅ | Bromuro potásico |

COMBINACIONES BINARIAS. (3)

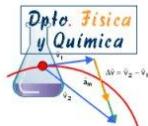
| Nombrar | Formular |
|--------------------------------|----------------------|
| N ₂ O ₅ | Hidruro de potasio |
| SO ₂ | Tricloruro de hierro |
| PH ₃ | Ácido fluorhídrico |
| Fe ₂ S ₃ | Silano |
| H I | Dicloruro de estaño |

COMBINACIONES BINARIAS. (4)

| Nombrar | Formular |
|-------------------------------|-------------------------|
| P ₂ O ₅ | Óxido de oro(III) |
| CO | Ácido yodhídrico |
| H ₂ S | Sulfuro de sodio |
| Ca ₂ C | Tetracloruro de silicio |
| NH ₃ | Cloruro de cobalto(III) |

COMBINACIONES BINARIAS. (5)

| Nombrar | Formular |
|--------------------------------|--------------------|
| P ₂ O ₃ | Óxido de aluminio |
| CO ₂ | Dihidruro de cobre |
| Ni ₄ C ₃ | Ácido fluorhídrico |
| NiI ₃ | Sulfuro de carbono |
| AsH ₃ | Óxido cálcico |



FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA (N1) SOLUCIONES

COMBINACIONES BINARIAS. (1)

| Nombrar | Formular |
|--|-----------------------|
| Óxido de sodio (sódico). Monóxido de disodio | Li_2O |
| Cloruro de hidrógeno. Ácido clorhídrico | ZnO |
| Trihidruro de aluminio. Hidruro de aluminio | CCl_4 |
| Cloruro de plata | PbS_2 |
| Hexafluoruro de azufre | NH_3 |

COMBINACIONES BINARIAS. (2)

| Nombrar | Formular |
|---|----------------|
| Monóxido de cobre. Óxido de cobre(I) | PbO_2 |
| Trióxido de azufre. Óxido de azufre(VI) | MgH_2 |
| Metano | CS_2 |
| Yoduro potásico (de potasio) | HCl |
| Pentacloruro de fósforo | K Br |

COMBINACIONES BINARIAS. (3)

| Nombrar | Formular |
|--|-----------------|
| Pentaóxido de dinitrógeno. Óxido de nitrógeno(V) | KH |
| Dióxido de azufre. Óxido de azufre(IV) | FeCl_3 |
| Fosfano | HF |
| Sulfuro de hierro(III). Trisulfuro de dihierro. | SiH_4 |
| Yoduro de hidrógeno. Ácido yodhídrico | SnCl_2 |

COMBINACIONES BINARIAS. (4)

| Nombrar | Formular |
|--|-------------------------|
| Pentaóxido de difósforo. Óxido de fósforo(V) | Au_2O_3 |
| Monóxido de carbono | HI |
| Sulfuro de hidrógeno. Ácido sulfhídrico | Na_2S |
| Carburo de calcio (cálcico). | SiCl_4 |
| Amoniaco | CoCl_3 |

COMBINACIONES BINARIAS. (5)

| Nombrar | Formular |
|---|-------------------------|
| Trióxido de difósforo. Óxido de fósforo(III) | Al_2O_3 |
| Dióxido de carbono | CuH_2 |
| Carburo de níquel(III). Tricarburo de tetraníquel | HF |
| Triyoduro de níquel. Yoduro de níquel(III) | CS_2 |
| Arsano | CaO |