

**Nº 03****Práctica Semanal
QUÍMICA****BINARIOS**

NOTA

Alumno: _____

Fecha: _____

1

Al realizar un trabajo de formación molecular binaria tenemos al oxígeno, cuya carga es de:

- a) 0
- b) +1
- c) +2
- d) - 1
- e) - 2

RSPT:**2**

Se tiene al **cloro** con cargas ^{1, 3, 5, 7+} si uso la carga mayor el nombre del anhídrido es:

- a) cloroso
- b) Perclorico
- c) clorico
- d) hipocloroso
- e) de cloro

RSPT:**3**

Marcar verdadero o Falso sobre **FUNCIÓN BINARIA**

- a) Los hidruros se obtienen de (V)(F) unir metales con hidrógeno con carga negativa - 1
- b) Los óxidos son unión de los (V)(F) no metales con hidrógeno
- c) Los anhídridos se obtienen (V)(F) con la unión de metales mas no metales
- d) en caso de un binario (V)(F) oxigenado los positivos son los metales o no metales
- a) VVFF
- b) VFVF
- c) FFVV
- d) VFFV
- e) FVVF

RSPT:**4**

Relacione ambas columnas sobre **COMPUESTOS BINARIOS**:

- a) CO₂ () ✓ Anhídrido carbonoso
- b) CO () ✓ Monóxido de disodio
- c) Na₂O () ✓ Anhídrido carbónico
- d) N₂O₃ () ✓ Anhídrido nítrico
- e) N₂O₅ () ✓ Anhídrido nitroso
- a) DCAEB
- b) CBEDA
- c) DCABE
- d) BCAED
- e) CAEDB

RSPT:**5**

el nombre de la siguiente ecuación el IUPAC es:



- a) Pentóxido de yodo
- b) Heptóxido de yodo
- c) Trióxido de yodo
- d) Pentóxido de diyodo
- e) Heptóxido de diyodo

RSPT: