

EVALUACIÓN N°2 ÁCIDOS OXÁCIDOS U OXOÁCIDOS

1. Los ácidos oxácidos resultan de la combinación del agua más...

HIDRÓXIDOS ÓXIDOS HIDRUROS ANHÍDRIDOS

2. Los ácidos oxácidos se forman con los anhídridos de...

HALÓGENOS ANFÍGENOS NITRÓGENO ANFÓTEROS

3. En la fórmula, cuando la valencia del no metal es par se coloca al hidrógeno, subíndice...

1 2 3 4

4. En la fórmula, cuando la valencia es impar se coloca al hidrógeno, subíndice...

1 2 3 4

5. ¿En la ecuación se debe simplificar el anhídrido antes de continuar con la igualación?

SIEMPRE NUNCA SI ES PAR SI ES IMPAR

6. En la nomenclatura tradicional se usan los prefijos:

HIPO- PER- OSO- ICO-

7. En la nomenclatura tradicional se usan los sufijos:

-HIPO -PER -OSO -ICO

8. En la nomenclatura Stock, se indica la valencia con números:

ROMANOS NATURALES COMPUESTOS RACIONALES

9. La siguiente fórmula H Cl O_4 corresponde a la nomenclatura Stock, cuál es su nombre.

Ácido tetraoxoclórico (VII)
Ácido tetraoxoperclórico (VII)
Ácido tetraoxoclorato (VII)
Ácido tetraoxocloroso (VII)

10. La siguiente fórmula $\text{H}_2 \text{ S O}_4$ corresponde a la nomenclatura IUPAC, cuál es su nombre.

Tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno
Tetraoxosulfato (VI) de trihidrógeno
Tetraoxosulfato (VI) de dihidrógeno
Tetraoxosulfato (VI) de tetrahidrógeno