

ETERES:

## NOMENCLATURA

Hay sistemas fundamentales para nombrar los éteres. Ambos se especifican a continuación:

### Nomenclatura Sustitutiva

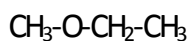
Se nombra de la siguiente manera; el nombre del radical con la terminación oxi.

Ejemplos:

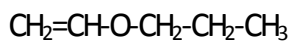
Nombre

Fórmula

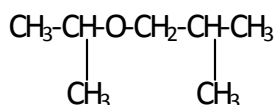
1.- Metoxietano



2. - Propoxietileno



3. - Isopropoxi-2-metilpropano

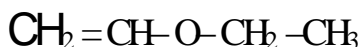


### Nomenclatura Tradicional

Estos compuestos se nombran de la siguiente manera; el radical-radical éter. Los dos radicales se citan según el orden alfabético.

Ejemplos:

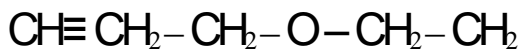
1.-Etil, vinil, éter



2.- Butil, metil, éter



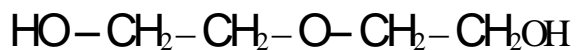
3.- Alil, etil, éter



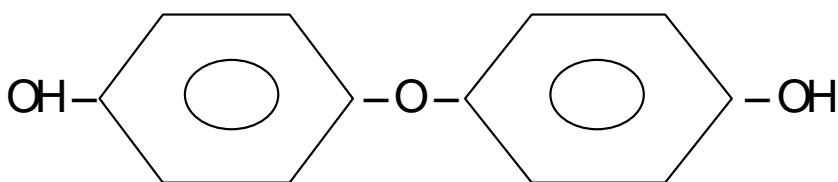
Para los éteres complejos, difíciles de nombrar por los métodos anteriores, se utilizan esporádicamente otros sistemas de nomenclatura.

Vamos a ver a continuación ejemplos representativos de algunos de estos casos:

1.- 2,2', Oxidietanol



2.- 4,4' Oxidifenol



3.-3, 5,8, Trioxanonan, 1- ol

