

Escuela: Cens: Pbro :Mariano Iannelli.

Docente: Bioleta Reyes

Área: Química

Año: 3° A y B

Turno: Noche

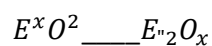
Título: Óxidos: concepto .clasificación.

ACTIVIDADES:

OXIDOS

Un oxido se define como la combinación binaria de un elemento con el oxigeno .

FORMULACION GENERAL DE LOS OXIDOS:



Donde:

*X=número de oxidación del elemento E.

*2=número de oxidación del oxígeno.



E si es un metal es un óxido básico.

E si es un no metal es un oxido acido.

OXIDOS BASICOS: combinación binaria de un metal con oxígeno.

NOMENCLATURA:

[illegible]

*Stock: óxido de metal (valencia del metal en número romano)

*Sistemática: (mono - di- tri - tetra)+ óxido +metal.

EJEMPLO:

Formula	Tradicional	stock	Sistemática
Li_2O	Oxido de litio	Oxido de litio	Monóxido de litio
PbO_2	Oxido plúmbico	Oxido de plomo(IV)	Dióxido de plomo

OXIDOS ACIDOS:

Combinación binaria formada por oxígeno (-2)+no metal.

NOMENCLATURA:

*Tradicional: anhídrido (hipo-per) + no metal + (oso _ ico)

*stock: oxido (no metal) valencia en n° romano.

*Sistemática: (mono – di – tri – tetra -) + oxido + (mono – di) + no metal.

Formula	Tradicional	stock	Sistemática
Br_2O	Anhídrido hipocloroso	Oxido de bario (I)	Monóxido de dibromo

EJERCITACION:

a-Escribe el nombre de los siguientes compuestos.



b-Escribe la fórmula de los siguientes compuestos.

Óxido de hierro (III)

Oxido de cloro (I)

Oxido de sodio

Oxido de aluminio.