ÓXIDO BÁSICO (metálico)	ÓXIDO ÁCIDO (No metálico)
Combinación entre cualquier metal con el oxigeno	Combinación entre cualquier no metal con el oxigeno
Forma General: $M^{(x+)}O^{(2-)}$	Forma General: $nM^{(x+)}O^{(2-)}$
Ejemplo 1: $Na^{(1+)}O^{(2-)}$	Ejemplo 1: $Al^{(3+)}O^{(2-)}$
Para Obtener la formula química invierto los (EO) asignándolos como subíndices a cada elemento pero sin carga: $Na^{(1+)}O^{(2-)}$ 2 1	Para Obtener la formula química invierto los (EO) asignándolos como subíndices a cada elemento pero sin carga: $Al^{(3+)}O^{(2-)}$ 2 3
Indico la ley del EO de neutralidad de la carga molecular: $Na^{(1+)}O^{(2-)}$ 2 1 (2+) + (2-) = 0	Indico la ley del EO de neutralidad de la carga molecular: $Al^{(3+)}O^{(2-)}$ 2 3 (6+) + (6-) = 0
Escribo la formula química sin emplear estados de oxidacion ni igualar a cero y omitiendo el 1 para el oxígeno, si es otro numero s lo escribo: Na_2O	Escribo la formula química sin emplear estados de oxidacion ni igualar a cero y omitiendo el 1 para el oxígeno, si es otro numero s lo escribo: Al_2O_3

TIPOS DE NOMENCLATURA		
TRADICIONAL	**SISTEMATICA**	**STOCK**
Se emplean prefijos y sufijos dependiendo el o los (EO) del elemento diferente al oxígeno, iniciando con el nombre de la función seguida del respectivo prefijo o sufijo a emplear.	Se emplean prefijos de cantidad para cada elemento que forma el óxido dependiendo el subíndice, iniciando con el nombre la función óxido seguida del nombre del elemento combinante.	Se emplea la secuencia óxido del respectivo metal o no metal indicando entre parentesís y en número romanos el (EO) del elemento diferente al oxígeno.
1 (EO): **Óxido** nombre del elemento difente al O. 2 (EO): Sufijos oso e ico para el **Óxido** elemento diferente al O. 3 (EO): Sufijos hipo, oso e ico para el **Óxido** elemento diferente al O. 4(EO): Sufijos hipo-nombre-X-oso, nombre-X oso, nombre X-ico y per-nombre-X-ico para el **Óxido** elemento diferente al O.	Subíndices: 1: mon(o) 2: bi 3: tri 4: Tetr(a) 5: Pent(a) 6: Hex(a) 7: Hept(a) Empeando para el oxigeno la palabra **Óxido del elemento respectivo.**	**Óxido** de nombre del metal (N° romano EO del metal). Óxido de nombre del no metal (N° romano EO del no metal).
Ejemplo 1: **Na_2O**	Ejemplo 1: **Na_2O**	Ejemplo 1: **Na_2O**
Nomenclatura: Óxido de sodio	Nomenclatura: **Mon**óxido de **di**sodio	Nomenclatura: Óxido de sodio (I)
Ejemplo 2: **FeO**	Ejemplo 2: **FeO**	Ejemplo 2: **FeO**
Nomenclatura: Óxido de Ferr**oso**	Nomenclatura: **Mon**óxido de **mono**hierro	Nomenclatura: Óxido de hierro (II)
Ejemplo 3: **Fe_2O_3**	Ejemplo 3: **Fe_2O_3**	Ejemplo 3: **Fe_2O_3**
Nomenclatura: Óxido Férr**ico**	Nomenclatura: **Tri**óxido de **di**hierro	Nomenclatura: Óxido de hierro (III)
Ejemplo 4: **N_2O**	Ejemplo 4: **N_2O**	Ejemplo 4: **N_2O**
Nomenclatura: Óxido **hipo**nitr**oso**	Nomenclatura: **Mon**óxido de **di**nitrógeno	Nomenclatura: Óxido de nitrógeno (I)
Ejemplo 5: **N_2O_3**	Ejemplo 5: **N_2O_3**	Ejemplo 5: **N_2O_3**

Nomenclatura: Óxido nitr**oso**	Nomenclatura: **tri**óxido de **di**nitrógeno	Nomenclatura: Óxido de nitrógeno (III)
Ejemplo 6: **N_2O_5**	Ejemplo 6: **N_2O_5**	Ejemplo 6: **N_2O_5**
Nomenclatura: Óxido nitr**ico**	Nomenclatura: **pent**óxido de **di**nitrógeno	Nomenclatura: Óxido de nitrógeno (V)
Ejemplo 7: **Cl_2O**	Ejemplo 7: **Cl_2O**	Ejemplo 7: **Cl_2O**
Nomenclatura: Óxido **hipo**clor**oso**	Nomenclatura: **Mon**óxido de **di**cloro	Nomenclatura: Óxido de cloro (I)
Ejemplo 8: **Cl_2O_3**	Ejemplo 8: **Cl_2O_3**	Ejemplo 8: **Cl_2O_3**
Nomenclatura: Óxido clor**oso**	Nomenclatura: **Tri**óxido de **di**cloro	Nomenclatura: Óxido de cloro (III)
Ejemplo 9: **Cl_2O_5**	Ejemplo 9: **N_2O_5**	Ejemplo 9: **N_2O_5**
Nomenclatura: Óxido clor**ico**	Nomenclatura: **Pent**óxido de **di**cloro	Nomenclatura: Óxido de cloro (V)
Ejemplo 9: **Cl_2O_7**	Ejemplo 9: **Cl_2O_7**	Ejemplo 9: **Cl_2O_7**
Nomenclatura: Óxido **Per**clor**ico**	Nomenclatura: **Hept**óxido de **di**cloro	Nomenclatura: Óxido de cloro (VII)