

MONTESORRI GLOBAL SCHOOL
"Desarrollando conocimiento a través de la creatividad"
323001009315
EXAMEN IND. QUIMICA II PERIODO
GRADO 7°



Nombre: _____ Fecha: _____

fácil



RESUELVE LAS SIGUIENTES ACTIVIDADES

EJEMPLOS:

Rb_2O	N: Tradicional	Óxido de rubidio
	N. Stock.	Óxido de rubidio (I)
	N.I.U.P.A.C.	Monóxido de dirubidio
Fe_2O_3	N: Tradicional	Óxido férrico
	N. Stock.	Óxido de hierro (III)
	N.I.U.P.A.C.	Trióxido de dihierro

1. Actividad 1

Escriba la letra que corresponde a cada uno de los siguientes nombres

- | | | |
|-------------------------|-----|----------------------------|
| 1. óxido de litio | () | a) FeO |
| 2. óxido de hierro (II) | () | b) ZnO |
| 3. óxido cuproso | () | c) Al_2O_3 |
| 4. óxido cobaltoso | () | d) Li_2O |
| 5. óxido de aluminio | () | e) Cu_2O |
| 6. óxido de zinc | () | f) CoO |

2. Actividad 2

Marque la letra que corresponde a cada uno de las siguientes formulas

- | | | |
|----------------------------|-----|----------------------------|
| 1. MnO | () | a) Monóxido de níquel |
| 2. Cr_2O_3 | () | b) Óxido mercúrico |
| 3. MgO | () | c) Óxido crómico |
| 4. Mn_2O_3 | () | d) Óxido de potasio |
| 5. HgO | () | e) Óxido Manganoso |
| 6. K_2O | () | f) Óxido de magnesio (II) |
| 7. NiO | () | g) Trióxido de dimangánico |



3. Actividad 3

Completa las ecuaciones químicas que indiquen la formación de los siguientes óxidos

1. Óxido de sodio



2. Óxido de calcio



3. Óxido de bario (II)



Actividad 4: escribe las 4 reglas para determinar los números de oxidación de un compuesto
