



Área: Cs. Naturales
Espacio Curricular: Química
Ciclo: ciclo orientado
Curso: 5to *Divisiones:* 1ero y 2da
Profesor responsable: Solange Lenardón
Ciclo Lectivo: 2020

Trabajo N°2: Formación de óxidos y algo de nomenclatura

Fecha de entrega: hasta el 27 de mayo

Dirección de envío: sollenardon@gmail.com

En el ejercicio anterior se debía determinar el estado de oxidación correspondiente a cada elemento en la fórmula propuesta. ¡En este caso se resolverá al revés!

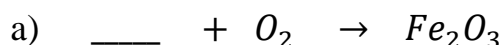
Actividad 2: Colocar el subíndice que corresponde de acuerdo al estado de oxidación propuesto para poder balancear las cargas.

- a) $P^{+3}O^{-2}$
- b) $Br^{+5}O^{-2}$
- c) $Mn^{+6}O^{-2}$
- d) $V^{+4}O^{-2}$
- e) $Cl^{+1}O^{-2}$
- f) $P^{+3}O^{-2}$
- g) $I^{+7}O^{-2}$

Actividad 3: De acuerdo al nombre asignado a cada óxido escribe su fórmula molecular.

- a) Óxido de calcio:
- b) Óxido de zinc:
- c) Óxido de cobalto (III)
- d) Óxido de oro (I)
- e) Óxido de nitrógeno (IV)
- f) Óxido de arsénico (V)

Actividad 4: Completar la ecuación de obtención de los siguientes óxidos.





Área: Cs. Naturales

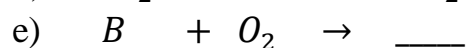
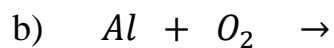
Espacio Curricular: Química

Ciclo: ciclo orientado

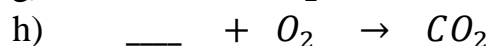
Curso: 5to Divisiones: 1ero y 2da

Profesor responsable: Solange Lenardón

Ciclo Lectivo: 2020



(Pb actua con + 4)



Hidrógeno
(H₂)



Nitrógeno
(N₂)



Oxígeno
(O₂)



Flúor
(F₂)



Cloro
(Cl₂)



Bromo
(Br₂)



Yodo
(I₂)

Moléculas diatómicas homonucleares

Estos elementos existen como moléculas diatómicas gaseosas en condiciones normales de presión y temperatura