



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 (segunda etapa)

Fecha de entrega: hasta 21 de agosto

Envíos por correo electrónico: sollenardon@gmail.com

Por consultas por whatsapp: 155134137

El siguiente cuestionario se encuentra en el enlace que se anexa a continuación, solo deben seleccionar la opción elegida y al finalizar envían el formulario donde posteriormente visualizarán una calificación.

<https://forms.gle/RsjQTV2Jowv3QBKy5>

Quienes no puedan acceder al mismo, pueden responder las consignas y enviarme solo las opciones seleccionadas, posteriormente les haré devolución de la puntuación obtenida.



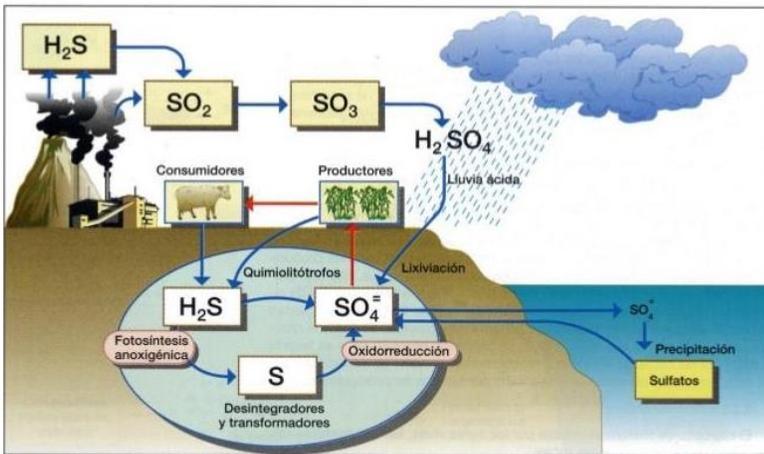
Por favor Doctor "formulemelo"

Esperando que hayan tenido la mejor de las vacaciones, y un excelente reiniciar de esta nueva etapa, los invito a refrescar lo que se abordó acerca de formulación de óxidos y nomenclatura. Al finalizar obtendrás un puntaje para saber cuanto has comprendido acerca de este tema ;) Éxitos!



- 1) Observa la imagen e indica cuál es la opción correcta para los óxidos de azufre que se muestran.

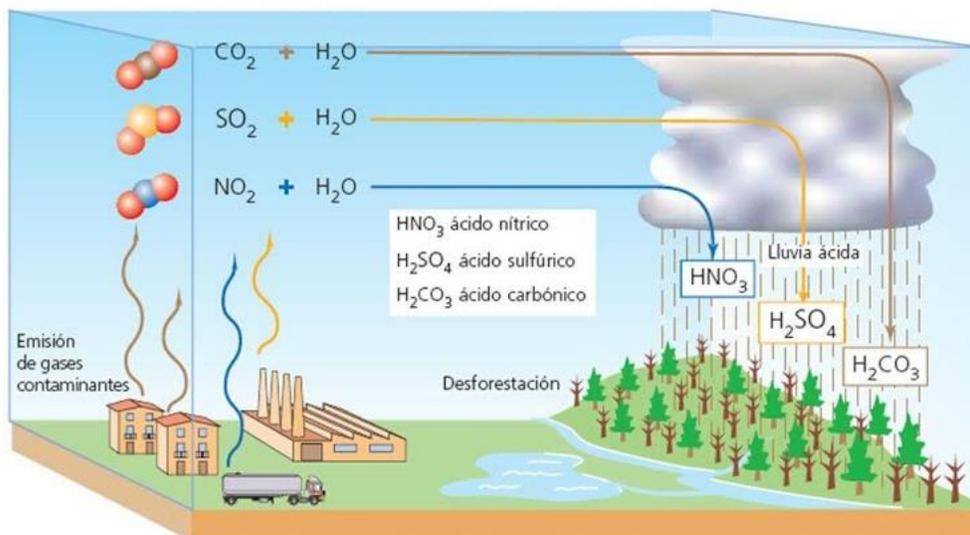
Ciclo del Azufre



- monóxido de azufre y dióxido de azufre
- dióxido de azufre y tetraóxido de azufre
- dióxido de azufre y trióxido de azufre

- 2) Los óxidos gaseosos que aparecen en la imagen se combinan con agua y se forman sustancias ácidas, provocando la conocida "lluvia ácida". Esos gases son:

Lluvia ácida





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

- Óxido carbónico, óxido sulfúrico y óxido nitroso
- Óxido carbonoso, óxido sulfúrico y óxido nítrico
- Óxido carbónico, óxido sulfúrico y óxido nítrico

3) El deterioro de algunos metales se debe a reacciones electroquímicas, que comúnmente conocemos como "corrosión". La exposición a agentes ambientales del hierro, produce óxidos de colores y propiedades características, entre ellos el óxido férrico cuyo estado de oxidación para el hierro es:

- +2
- +3
- +1



4) El óxido de zinc se encuentra en los talcos y su función primordial es la de inhibidor del crecimiento de hongos. Su fórmula molecular es:

- ZnO
- SnO
- CnO





Área: Cs. Naturales

Espacio Curricular: Química

Ciclo: ciclo orientado

Curso: 5to **Divisiones:** 1ero y 2da

Profesor responsable: Solange Lenardón

Ciclo Lectivo: 2020

- 5) El dióxido de manganeso (MnO_2) se utiliza como fuente de manganeso y de todos sus compuestos, se utiliza también como oxidante en baterías alcalinas, en decoración de vidrio, pintura en porcelana, en electrotécnicas, pigmentos, en pinturas, barnices, textiles, y es un importante catalizador en la industria química. Su estado de oxidación es:

+6

+3

+4



- 6) En la imagen se muestran antiguas monedas de cobre "oxidadas". El compuesto azulino es un óxido conocido como óxido cúprico cuya fórmula química es:

CuO

CO

CoO



- 7) Indica si la siguiente ecuación química se encuentra correctamente balanceada:



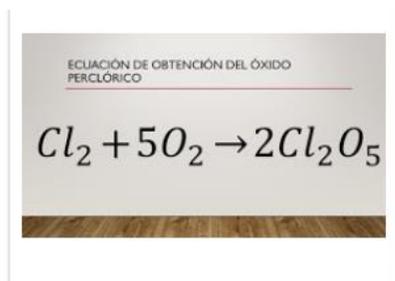
Si

No

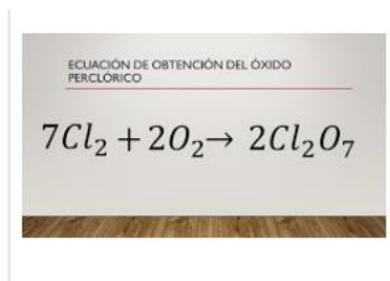


Área: Cs. Naturales
Espacio Curricular: Química
Ciclo: ciclo orientado
Curso: 5to **Divisiones:** 1ero y 2da
Profesor responsable: Solange Lenardón
Ciclo Lectivo: 2020

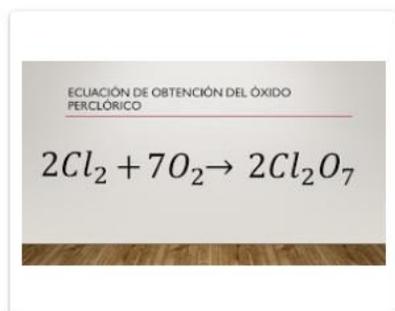
8) Indica cual es la opción correcta para la ecuación balanceada del óxido perclórico:



Opción 1



Opción 2



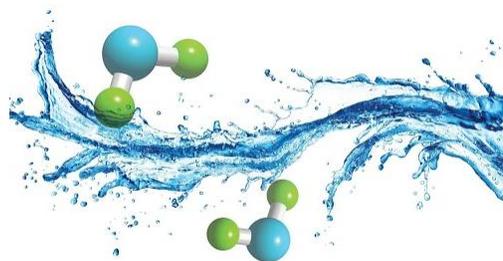
Opción 3

9) El dióxido de cloro cuando se agrega al agua potable permite destruir las bacterias, los virus y algunos tipos de parásitos que pueden causar enfermedades, como el *Cryptosporidium parvum* y la *Giardia lamblia*. La Agencia de Protección Ambiental (EPA) regula que la concentración máxima de dióxido de cloro en el agua potable no sea mayor de 0.8 partes por millón (ppm). El estado de oxidación del cloro en este caso es de:

+1

+3

+4





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

10) El óxido de silicio (IV) se usa, entre otras cosas, para hacer vidrio artificial, cerámicas y cemento. El gel de sílice es un desecante, es decir que absorbe la humedad del lugar en que se encuentra. Su fórmula molecular es:

- SiO
- SO₂
- SiO₂

