

- Escuela: EPET N° 9 "Dr. René Favaloro"
- Docente: Julieta A. Lavalle
- Año: 4º 1º, Ciclo: Segundo
- Turno: Contraturno- mañana
- Área curricular: Química Inorgánica
- Título de la propuesta: Formación de Óxidos

GUIA N°: 6

Contenidos seleccionados:

- ✓ Formación de óxidos no metálicos
- ✓ Formación de óxidos metálicos

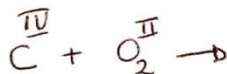
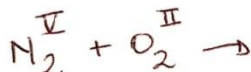
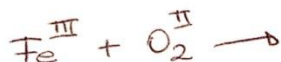
Formación de óxidos metálicos y no metálicos

Antes de comenzar las vacaciones aprendieron a plantear las ecuaciones de obtención de distintos óxidos.

En esta nueva guía vamos a recordar el planteo y equilibrio de ecuaciones.

Actividades:

1. Completa las siguientes ecuaciones de obtención de los siguientes óxidos. Recuerda que la ecuación debe estar equilibrada, nombra los compuestos obtenidos.



2. Representa las ecuaciones de obtención de los siguientes óxidos:
 - a) Óxido férrico
 - b) Óxido de sodio
 - c) Óxido carbonoso
 - d) Óxido de aluminio

3. Nombra los siguientes compuestos, indica con qué valencia actuó el metal o el no metal y clasifícalos, según corresponda en óxido metálico o no metálico:
 - a) Li_2O
 - b) N_2O_5
 - c) CaO
 - d) Hg_2O
 - e) CO

ACLARACIÓN:

- Comunicación: a través del grupo de whatsapp, todos deben estar en él. (mi número de teléfono es 264-6724408, por si alguno no lo tiene)
- Debemos ser respetuosos en el grupo, solo consultas relacionadas con Química Inorgánica o información de importancia que deba transmitirles.
- Consultas: serán lunes y viernes de 8 a 10 hs, por el grupo de whatsapp, así todos participan.
- Presentación: 20 de agosto de 8 a 12 hs.
- La resolución se presenta enviando las fotos por msm privado al WhatsApp.:
Las fotos en orden, indicando número de guía (6), materia en la primera foto y número de orden en las siguientes fotos. Cada hoja debe tener el nombre del alumno/a.
Por favor, las fotos deben ser legibles, y en posición vertical.
- ¡¡¡CUALQUIER DUDA ESTAMOS EN CONTACTO!!!
- ¡¡¡CUIDENSE MUCHO!!!!

Director: Prof. Roberto Solera