

QUIMICA GRADO UNDECIMO HAMMES R GARAVITO

Actividades de virtualización curricular Grado Undecimo

Día 3 grado 1103 segunda hora

Día 5 grado 1102 primera hora

Día 5 grado 1103 cuarta hora

Recuerde que este material también estará alojado en:

<https://apoyovirtualjfr.jimdofree.com/inicio-2020/quimica-11/>

Lee comprensivamente la guía y luego responde las actividades propuestas
LOS TRABAJOS ENTREGARLOS BIEN ELABORADOS, y en caso tal, fotografíarlos
para enviar a hammesrgaravito@gmail.com

1. Tomar una foto al trabajo realizado y enviarlo al correo indicado

2. Reacciones de óxido reducción 1. Indique ¿Cuáles de las siguientes reacciones son de oxidación-reducción? Explicar, recuerde que a las mismas deberá realizarle balanceo por los tres métodos, oxidoreduccion, tanteo y algebraico, para mas ayuda de estos procesos, ver el enlace:

- a) $\text{Al} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2$
- b) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$
- c) $\text{KOH} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- d) $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- e) $\text{Al} + \text{NO}_3 \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 + \text{NH}_3$

3. Indicar cuál es el agente oxidante y cuál es el agente reductor en los siguientes procesos de oxidación-reducción: recuerde que a las mismas deberá realizarle balanceo por los tres métodos, oxidoreduccion, tanteo y algebraico, para mas ayuda de estos procesos, ver el enlace:

- a) $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$
- b) $8\text{S} + 8\text{O}_2 \rightarrow 8\text{SO}_2$
- c) $2\text{HCl} + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{H}_2$
- d) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MgSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
- e) $\text{CuS} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{S} + \text{H}_2\text{O}$

4. Balancear las siguientes ecuaciones recuerde que a las mismas deberá realizarle balanceo por los tres métodos, oxidoreduccion, tanteo y algebraico, para mas ayuda de estos procesos, ver el enlace:

- a) $\text{KMnO}_4 + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2$
- b) $\text{HNO}_3 + \text{PbS} \rightarrow \text{NO}_2 + \text{PbSO}_4$
- c) $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
- d) $\text{KMnO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{MnO}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
- e) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$

QUIMICA GRADO UNDECIMEO HAMMES R GARAVITO

Actividades de virtualización curricular Grado Octavo

Día 6 grado 1103 segunda hora

Día 8 grado 1101 tercera hora

Recuerde que este material también estará alojado en:

<https://apoyovirtualjfr.jimdofree.com/inicio-2020/quimica-11/>

Del video https://www.youtube.com/watch?v=FoRkLeE_FMg

Todo sobre el carbon:

1. Realizar un resumen cada 5 minutos, anotando de la siguiente forma de 0,00 a 5,00 y así continuamente
2. Del mismo video, tomar nota de al menos 35 palabras desconocidas por usted y desarrollar para el mismo un glosario explicativo

Del video viajar en el tiempo documental completo:

<https://www.youtube.com/watch?v=i09MTh4JbfQ>



1. Realizar un resumen cada 5 minutos, anotando de la siguiente forma de 0,00 a 5,00 y así continuamente
2. Del mismo video, tomar nota de al menos 35 palabras desconocidas por usted y desarrollar para el mismo un glosario explicativo

Recuerde ir realizando los ejercicios del algebra 160, 161, 162 y 163 para presentar el 31 de marzo

Una copia esta alojada en pdf en:

<https://apoyovirtualjfr.jimdofree.com/inicio-2020/quimica-11/1er-periodo-11/>