

**COLEGIO INSTITUTO TECNICO INTERNACIONAL.
 GUIA DE QUIMICA: GRADOS: 1101 Y 1102.
 PARA DESARROLLAR: DEL 1 AL 5 DE MARZO.
 DOCENTE: ISMAEL ANTONIO BAYONA. GUIA N° 3.**

Buenos días. Por favor desarrollar esta guía escribiendo nombre completo, curso, jornada, realizarla en el cuaderno a tinta negra preferiblemente con dibujos a tinta y color o si la van hacer en word (que no sea copiar y pegar) enviarla en formato PDF al correo: Ismael.bayona@iedtecnicointernacional.edu.co, o quienes no tengan la forma de enviarla por correo entonces utilicen el siguiente whatsapp 3053898743 (Se pueden recibir llamadas de 5 a 6 P.M. de lunes a viernes, para aclarar dudas respecto a la guía), se recomienda cumplir con las fechas establecidas para evitar acumulación de trabajos.

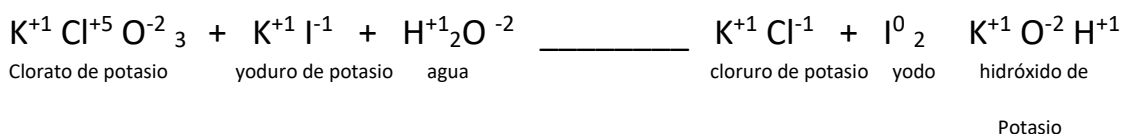
DESEMPEÑOS:

1. Reconocer el proceso de balanceo de ecuaciones por el método de oxido-reducción.

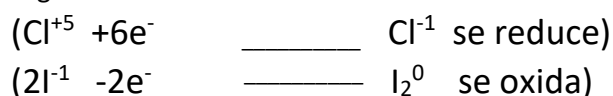
Balanceo de ecuaciones por el método de Oxido- reducción.

Para balancear una ecuación por el método de oxido-reducción se siguen los siguientes pasos:

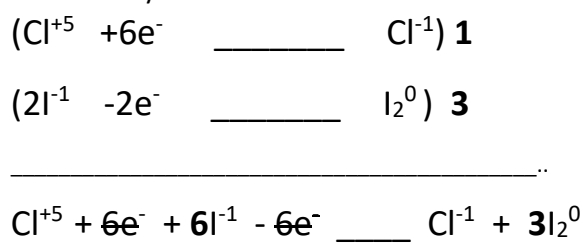
1. Se escribe la ecuación correctamente, se identifican los compuestos y se colocan los estados de oxidación



2. Observamos que elementos cambia su estado de oxidación, cual se oxida y cual se reduce, balanceamos las ecuaciones iónicas si hay necesidad y cuantos electrones gana o pierde según el caso.



3. Igualamos los electrones ganados con los electrones perdidos de las dos ecuaciones iónicas, para esto cada ecuación iónica se multiplica por un coeficiente para igualar los electrones y se suman las dos ecuaciones.



4. Se cancelan los electrones ganados con los electrones perdidos ya que +6 y -6 da cero.
5. los coeficientes de la ecuación iónica se pasan a la ecuación principal y si aún no está equilibrada la ecuación, se equilibra por tanteo y error, primero se balancean los metales después los no metales y por último el hidrógeno o el oxígeno.



YA SE ENCUENTRA BALANCEADA.

EJERCICIOS:

1. Copiar la teoría de la guía en el cuaderno.
2. Se tienen las siguientes ecuaciones químicas balancearlas por el método de oxidoreducción.