

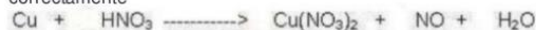


Tiempo de ejecución: 2 horas

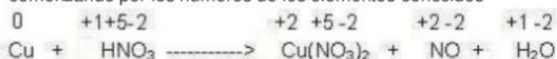
Balanceo de reacciones por Redox (oxido reducción)

Como se balancea por REDOX

1. Tenemos la ecuación química sin balancear y escrita correctamente



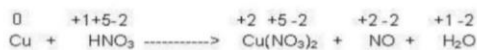
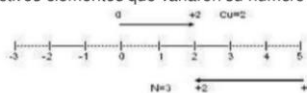
2. Colocamos los números de oxidación sobre cada elemento comenzando por los números de los elementos conocidos



3. Identificar que elementos cambiaron su número de oxidación



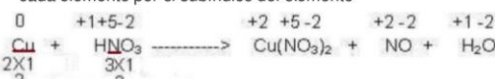
4. Identificar el número de electrones que ganan o pierden los respectivos elementos que variaron su número de oxidación



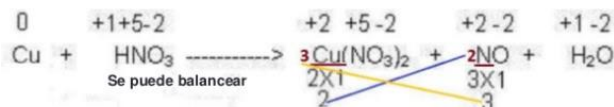
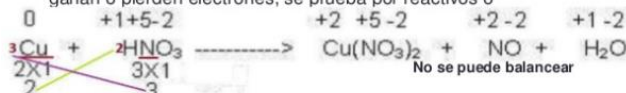
$$\text{Cu} = 2$$

$$\text{N} = 3$$

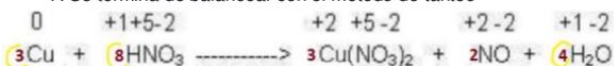
5. Se multiplica el número de electrones que gana o perdió cada elemento por el subíndice del elemento



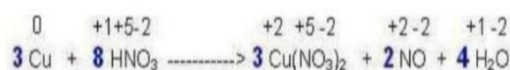
6. Se cruzan los resultados producto de la multiplicación entre los compuestos que poseen los elementos que ganan o pierden electrones, se prueba por reactivos o



7. Se termina de balancear con el método de tanteo



9. Verifica que se cumpla la ley de la conservación de la materia, el número de átomos de reactivos sea igual al número de átomos de productos



REACTIVOS	ELEMENTO	PRODUCTO
3	Cu	3
8	H	8
8	N	8
24	O	24

Ecuación Balanceada

Observe el siguiente video

<https://www.youtube.com/watch?v=ibJ3swECwMo>

Para cada una de las reacciones indique quien se oxida, quien se reduce, cuantos electrones son ganados o perdidos y quien es el agente reductor y oxidante.

