

2

4

4

2

1

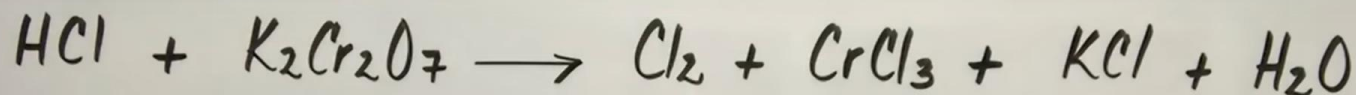
2

2

1

Balanceo por REDOX (paso a paso bien fácil)



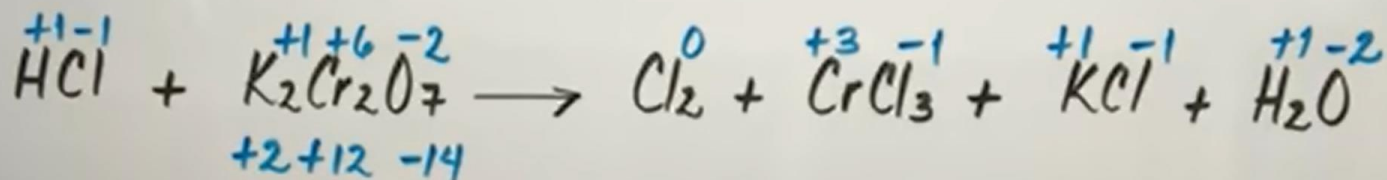


Balanceo por el Método de Redox 🇲🇪

EMMANUEL
ASESORIAS

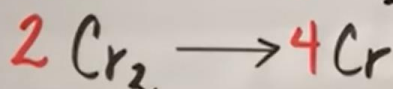
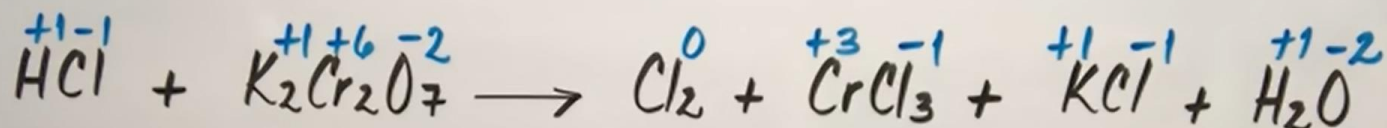
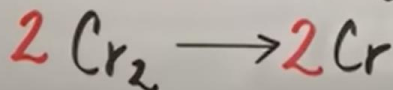
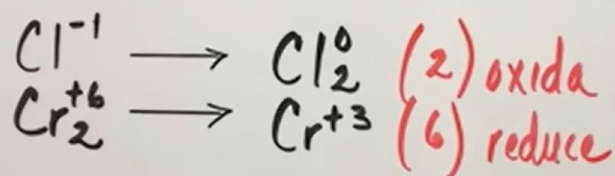
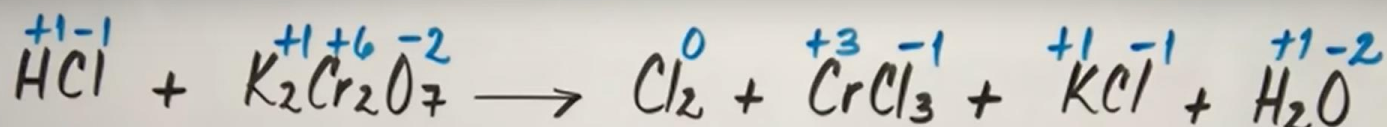
0:16 / 13:14

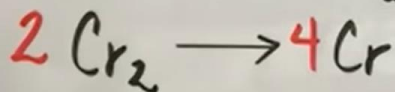
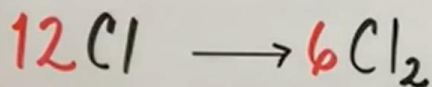
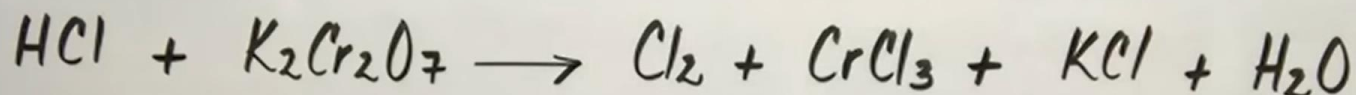
⏸️ ⏩ 🔊 ⚙️



Balanceo por el Método de Redox 🇲🇪

EMMANUEL
ASESORIAS



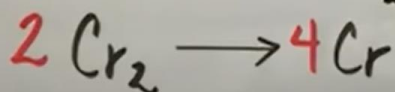
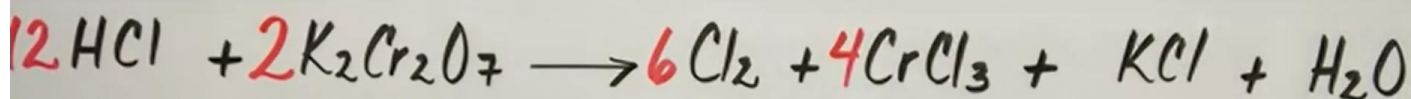


Balanceo por el Método de Redox 

EMMANUEL
ASESORIAS

Balanceo Método REDOX (paso a paso bien fácil)

Sugerencia: Balanceo Método REDOX (paso a paso bien fácil)



Balanceo por el Método de Redox 

EMMANUEL
ASESORIAS



8:41 / 13:14





28	Cl	28
4	K	4
4	Cr	4
28	H	28
14	O	14

Emmanuel Asesorías  Suscríbete

EMMANUEL
ASESORÍAS

Balanceo Método REDOX (paso a paso bien fácil)



Balanceo por Método Redox (Parte 1)

BALANCEO
Redox

Emmanuel Asesorías  Suscríbete

20:46

Balanceo Método REDOX (paso a paso bien fácil)

BALANCEO MÉTODO
Redox

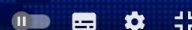
Emmanuel Asesorías  Suscríbete

13:15



Suscríbete al Canal de
Emmanuel Asesorías 

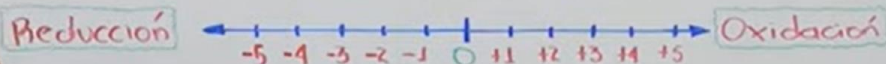
13:06 / 13:14



Balanceo de Ecuaciones por Oxido-Reducción (Redox)

¿Qué es una R.Q. Redox? \Rightarrow Es una Reacción donde hay transf. de e^- y se reconoce porque hay un cambio en los estados de oxidación

Oxidación \rightarrow Perder $e^- \rightarrow$ Aumenta el N.º de Oxidación.
 Reducción \rightarrow Ganar $e^- \rightarrow$ Disminuye el N.º de Oxidación.

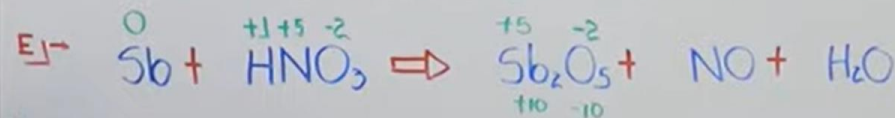
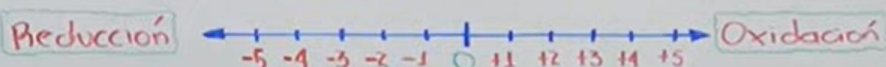


5:39 / 16:34

Balanceo de Ecuaciones por Oxido-Reducción (Redox)

¿Qué es una R.Q. Redox? \Rightarrow Es una Reacción donde hay transf. de e^- y se reconoce porque hay un cambio en los estados de oxidación

Oxidación \rightarrow Perder $e^- \rightarrow$ Aumenta el N.º de Oxidación.
 Reducción \rightarrow Ganar $e^- \rightarrow$ Disminuye el N.º de Oxidación.

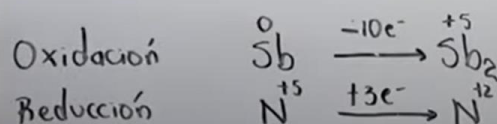
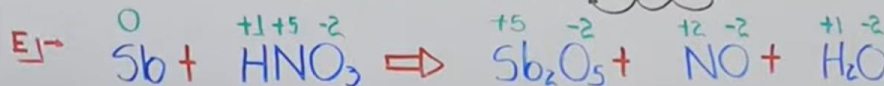
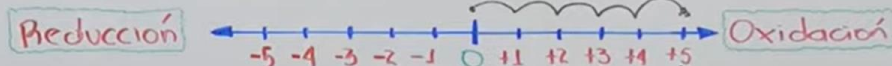


BALANCEO POR OXIDO-REDUCCIÓN O REDOX. PASO A...



¿Qué es una R.Q. Redox? \Rightarrow Es una Reacción donde hay transf. de e^- y se reconoce porque hay un cambio en los estados de oxidación.

Oxidación \rightarrow Perder $e^- \rightarrow$ Aumenta el N.º de Oxidación.
Reducción \rightarrow Ganar $e^- \rightarrow$ Disminuye el N.º de Oxidación.



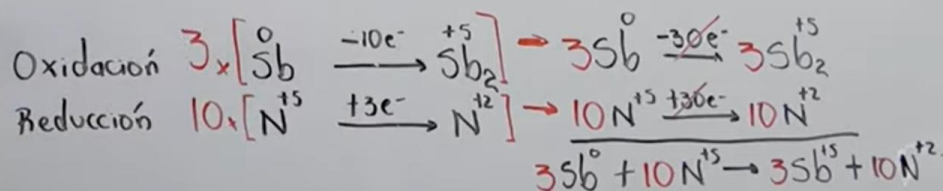
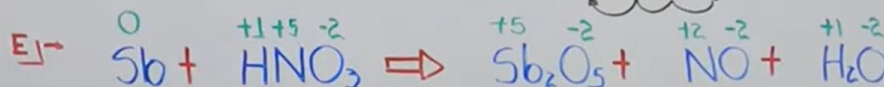
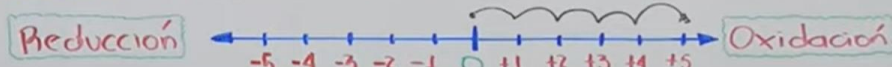
10:21 / 16:34



Balaneo de Ecuaciones por Oxido-Reducción (Redox)

¿Qué es una R.Q. Redox? \Rightarrow Es una Reacción donde hay transf. de e^- y se reconoce porque hay un cambio en los estados de oxidación.

Oxidación \rightarrow Perder $e^- \rightarrow$ Aumenta el N.º de Oxidación.
Reducción \rightarrow Ganar $e^- \rightarrow$ Disminuye el N.º de Oxidación.

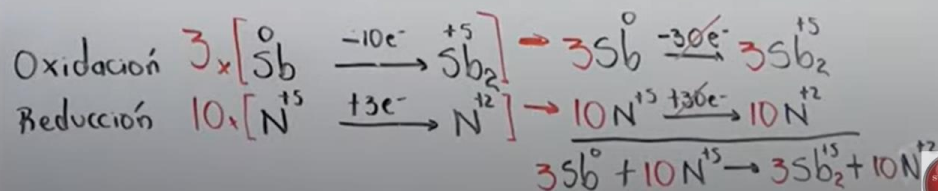
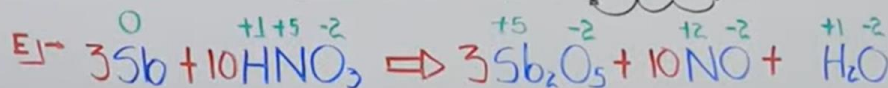
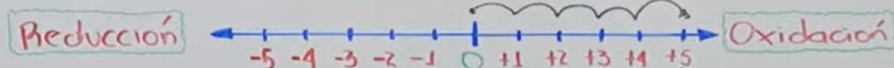


BALANCEO POR OXIDO-REDUCCIÓN O REDOX. PASO A...



¿Qué es una R.Q. Redox? \Rightarrow Es una Reacción donde hay transf. de e^- y se reconoce porque hay un cambio en los estados de oxidación.

Oxidación \rightarrow Perder $e^- \rightarrow$ Aumenta el N.º de Oxidación.
Reducción \rightarrow Ganar $e^- \rightarrow$ Disminuye el N.º de Oxidación.



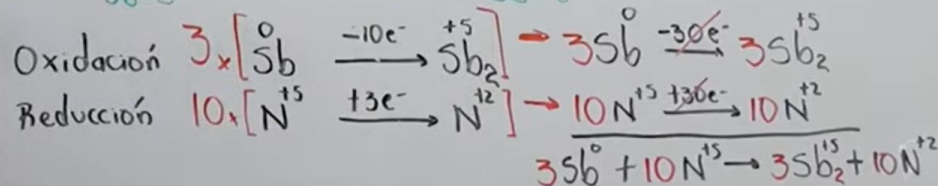
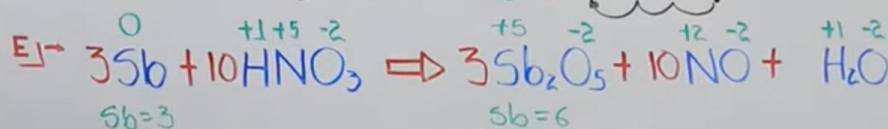
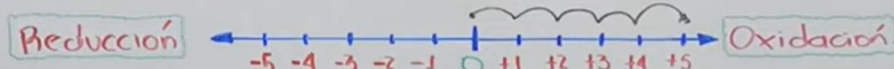
13:20 / 16:34



Balaneo de Ecuaciones por Oxido-Reducción (Redox)

¿Qué es una R.Q. Redox? \Rightarrow Es una Reacción donde hay transf. de e^- y se reconoce porque hay un cambio en los estados de oxidación.

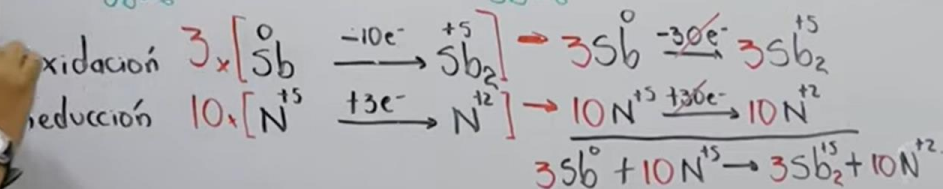
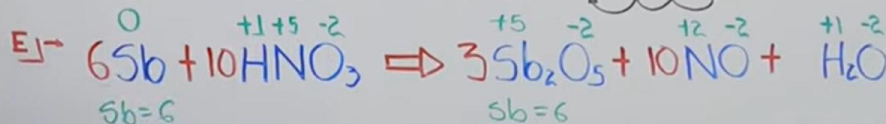
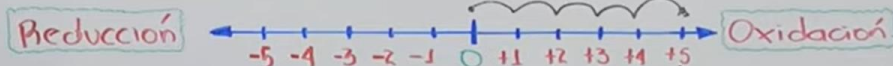
Oxidación \rightarrow Perder $e^- \rightarrow$ Aumenta el N.º de Oxidación.
Reducción \rightarrow Ganar $e^- \rightarrow$ Disminuye el N.º de Oxidación.



Balancedo de Ecuaciones por Oxido-Reducción (Redox)

¿Qué es una R.Q. Redox? \Rightarrow Es una Reacción donde hay transf. de e^- y se reconoce porque hay un cambio en los estados de oxidación.

Oxidación \rightarrow Perder $e^- \rightarrow$ Aumenta el N.º de Oxidación.
Reducción \rightarrow Ganar $e^- \rightarrow$ Disminuye el N.º de Oxidación.

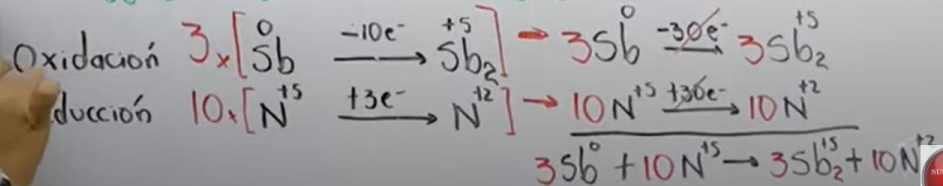
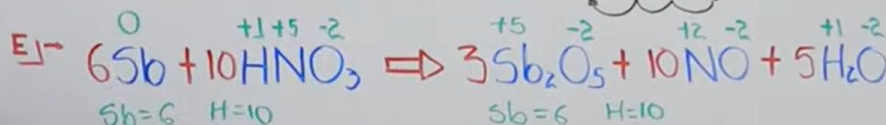


BALANCEO POR OXIDO-REDUCCIÓN O REDOX. PASO A...

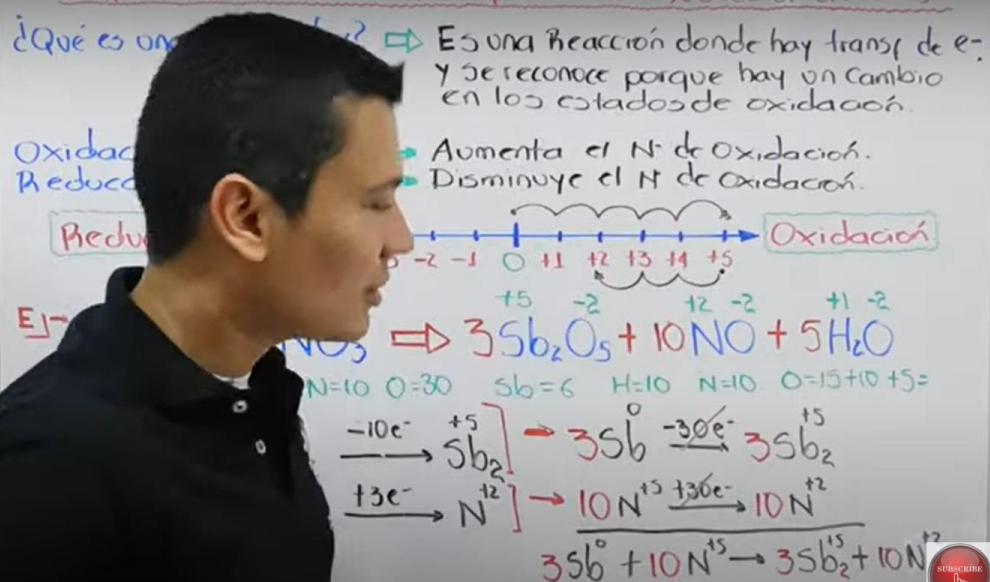
Balancedo de Ecuaciones por Oxido-Reducción (Redox)

¿Qué es una R.Q. Redox? \Rightarrow Es una Reacción donde hay transf. de e^- y se reconoce porque hay un cambio en los estados de oxidación.

Oxidación \rightarrow Perder $e^- \rightarrow$ Aumenta el N.º de Oxidación.
Reducción \rightarrow Ganar $e^- \rightarrow$ Disminuye el N.º de Oxidación.



BALANCEO POR OXIDO-REDUCCIÓN O REDOX. PASO A...



15:49 / 16:34

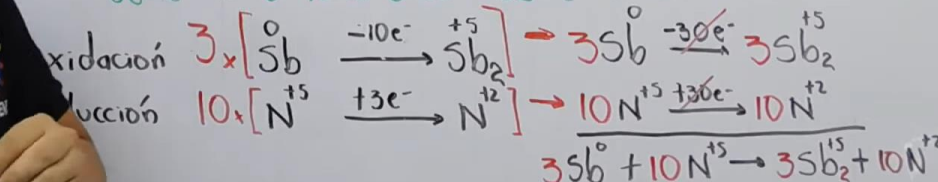
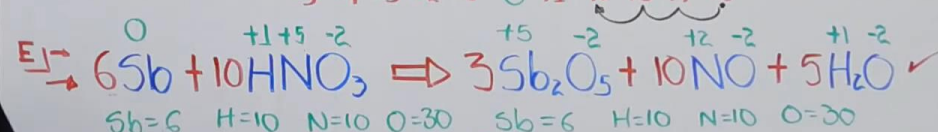


Balancedo de Ecuaciones por Oxido-Reducción (Redox)

¿Qué es una R.Q. Redox? \Rightarrow Es una Reacción donde hay transf. de e^- y se reconoce porque hay un cambio en los estados de oxidación.

Oxidación \rightarrow Perder e^- \rightarrow Aumenta el N.º de Oxidación.
 Reducción \rightarrow Ganar e^- \rightarrow Disminuye el N.º de Oxidación.

Reducción \leftarrow $\xrightarrow{\text{Oxidación}}$





ácido

$$m_{\text{solute}} = 129 \text{ mg}$$
$$V_{\text{solvente}} = 551 \text{ ml}$$

CALCULA LAS PPM DE 129 MG DE SODIO EN 551 ML DE AGUA

EMMANUEL
ASESORIAS

Sugerencia: Porcentaje en VOLUMEN y MASA de Disoluciones



$$\text{ppm} = \frac{m_{\text{solute}}}{V_{\text{solvente}}} \times 1,000,000$$



ppm = ?

$$= \frac{0.129 \text{ g}}{551 \text{ ml}} \times 1,000,000$$



ácido

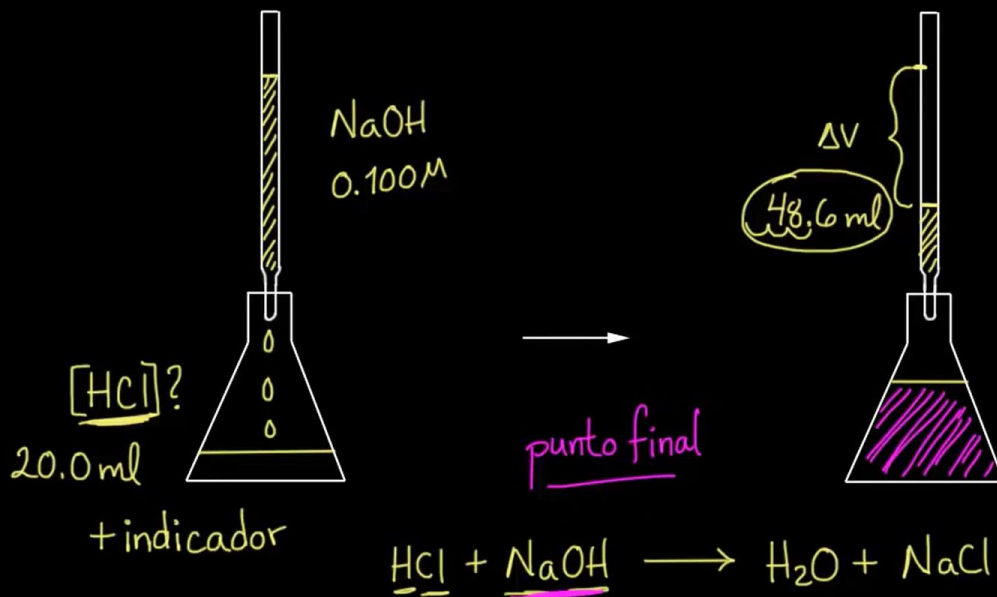
$$= 234.11 \text{ ppm}$$

$$m_{\text{solute}} = 0.129 \text{ g}$$
$$V_{\text{solvente}} = 551 \text{ ml}$$

www.EmmanuelAsesorias.com



EMMANUEL
ASESORIAS



$$[\text{NaOH}] = 0.100\text{ M} = \frac{\text{moles}}{\text{l}} = \frac{\text{moles}}{0.0486\text{ l}}$$

+ indicador



$$[\text{NaOH}] = 0.100\text{ M} = \frac{\text{moles}}{\text{l}} = \frac{\text{moles}}{0.0486\text{ l}}$$

$$0.100 = \frac{x}{0.0486}$$

$$x = 0.00486 \text{ moles NaOH}$$

$$0.00486 \text{ moles HCl}$$

$$[\text{NaOH}] = 0.100 \text{ M} = \frac{\text{moles}}{\text{l}} = \frac{\text{moles}}{0.0486 \text{ l}}$$

$$0.100 = \frac{x}{0.0486}$$

$$x = \underline{0.00486} \text{ moles NaOH}$$

0.00486 moles HCl

$$[\text{HCl}] = \frac{0.00486 \text{ moles}}{0.0200 \text{ l}} = \boxed{0.243 \text{ M}}$$



0.00486 moles HCl

$$[\text{HCl}] = \frac{0.00486 \text{ moles}}{0.0200 \text{ l}} = \boxed{0.243 \text{ M}}$$

$$\begin{array}{cc} \text{ácido} & \text{base} \\ \underline{M} \underline{V} & = \underline{M} \underline{V} \end{array}$$

$$x (20.0 \text{ ml}) = (0.100 \text{ M}) (48.6 \text{ ml})$$

$$x = \boxed{0.243 \text{ M}} \quad \div$$

