



VÍDEOS EJERCICIOS OXIDACIÓN-REDUCCIÓN RESUELTOS: ENUNCIADOS

Ejercicio 1

Determinación del número de oxidación según las normas

Determina el número de oxidación de los átomos de los siguientes compuestos: peróxido de hidrógeno, trifluoruro de boro, dicromato potásico y metanol.

Ejercicio 2

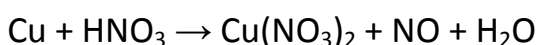
Uso del número de oxidación para saber qué especie se oxida y qué especie se reduce

En la reacción redox entre el cobre metálico, Cu, y el ácido sulfúrico, H₂SO₄, en la que se obtiene sulfato cúprico, CuSO₄, SO₂ y agua, determinar qué elemento se oxida y qué elemento se reduce.

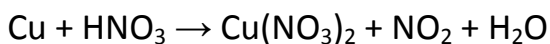
AJUSTE DE REACCIONES EN MEDIO ÁCIDO POR EL MÉTODO IÓN-ELECTRÓN

Ajusta las siguientes reacciones de oxidación reducción en medio ácido:

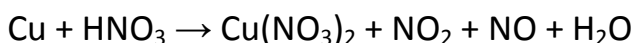
Ejercicio 3



Ejercicio 4



Ejercicio 5



Ejercicio 6

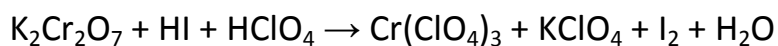




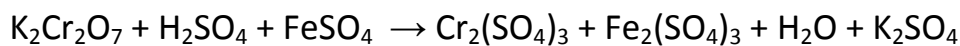
Ejercicio 7



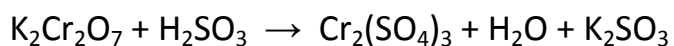
Ejercicio 8



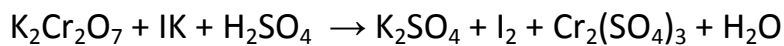
Ejercicio 9



Ejercicio 10



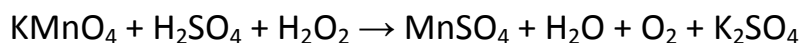
Ejercicio 11



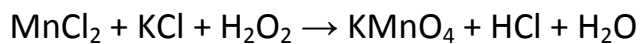
Ejercicio 12



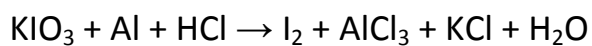
Ejercicio 13



Ejercicio 14.



Ejercicio 15

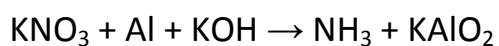




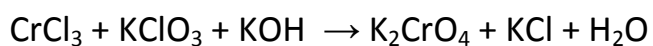
AJUSTE DE REACCIONES EN MEDIO BÁSICO POR EL MÉTODO IÓN-ELECTRÓN

Ajusta las siguientes reacciones de oxidación reducción en medio básico:

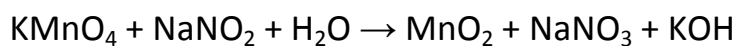
Ejercicio 16



Ejercicio 17



Ejercicio 18



Ejercicio 19





EJERCICIOS DE VOLUMETRÍAS REDOX Y DE REACCIONES REDOX SEGUIDAS DE ESTEQUIOMETRÍA

Ejercicio 20

Volumetría redox. Valoración de agua oxigenada con permanganato potásico (permanganimetría)

Se acidulan con ácido sulfúrico 25 ml de una disolución de agua oxigenada para su posterior valoración con permanganato potásico de concentración 0,10M. Son necesarios 40 ml de permanganato potásico para alcanzar el punto final de la valoración (la disolución pasa de incolora a levemente rosada). Calcula la concentración en masa (g/l) de la solución de peróxido de hidrógeno.

Ejercicio 21

Reacción de oxidación reducción con cálculos estequiométricos posteriores de reactivo limitante.

En solución acuosa y medio ácido, los iones permanganato oxidan al estaño(II) a iones estaño(IV), mientras que el permanganato se reduce a manganeso(II).

- Iguala, por el método ión-electrón, la ecuación iónica y la global, sabiendo que reaccionan permanganato potásico, sulfato de estaño(II) y que se usa ácido sulfúrico.
- Se mezclan 50 ml de solución 0,20M de permanganato potásico con 200 ml de solución 0,10M de sulfato de estaño(II):
 - Calcula la masa de Sn(IV) obtenida.
 - Calcula la masa de reactivo en exceso.

Ejercicio 22

Determinación de la composición centesimal de una mezcla de $FeSO_4$ y Na_2SO_4 por valoración redox con permanganato potásico.

Deseamos determinar la composición de una mezcla de sulfato de hierro(II) y sulfato de sodio. Para ello, se pesan 6 gramos de la mezcla, se disuelven en agua, se acidifica la disolución con sulfúrico y se valora con una solución 0,15M de permanganato potásico, siendo necesarios 21 ml para alcanzar el punto final. Calcula la composición de cada especie en tanto por ciento.



Ejercicio 23

Determinación de la concentración de SH_2 en una muestra de aire por reacción con exceso de I_2 y posterior valoración del I_2 que no reacciona con tiosulfato.

Una solución acuosa de yodo reacciona con sulfuro de hidrógeno (gaseoso) y se produce azufre y ácido yodhídrico disuelto. Asimismo, el yodo también puede reaccionar con los iones tiosulfato ($\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$) y se obtiene tetratiónato ($\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$) e iones yoduro. Sabiendo esto:

Un volumen de 100 cm^3 de aire que contiene sulfuro de hidrógeno, SH_2 , como único reductor del yodo, se hace pasar a través de 200 cm^3 de una solución $5 \cdot 10^{-4} \text{ M}$ de I_2 . El exceso de I_2 que queda sin reaccionar se valora con una solución $2 \cdot 10^{-3} \text{ M}$ de tiosulfato sódico, necesiándose $23,5 \text{ cm}^3$ de la solución de esta solución para alcanzar el punto final de la valoración.

Calcular, con estos datos, los mg de SH_2 presentes en 1 m^3 de aire.

Pesos atómicos: H:1; S:32

Ejercicio 24

Volumetría redox. Valoración del yoduro sódico con dicromato potásico.

El dicromato potásico oxida al yoduro sódico en medio ácido y se origina sulfato sódico, sulfato de cromo(III) y yodo, entre otras cosas. ¿De qué concentración será una disolución de yoduro sódico, sabiendo que 25 ml de la misma necesitan para su valoración 40 ml de una solución 30g/l de dicromato potásico? Pesos atómicos: K:39; Cr:52; O:16; I:127

Ejercicio 25

Cálculos estequiométricos de la reacción entre el HNO_3 y el SH_2

El ácido nítrico reacciona con el sulfuro de hidrógeno gaseoso dando azufre y óxido de nitrógeno. ¿Qué volumen de SH_2 , medido a 70°C y 800 mm Hg, será necesario para reaccionar con 300 ml de disolución 0,30M de HNO_3 ? ¿Cuál será el volumen de NO producido en las condiciones dadas?



Ejercicio 26

Determinación de los gramos producidos de sulfato de cromo (III) por reacción de dicromato y catión hierro(II) con rendimiento inferior al 100%

El dicromato potásico oxida al sulfato ferroso en un medio de ácido sulfúrico, obteniéndose, entre otras cosas, sulfato férrico y sulfato crómico.

- Ajusta la reacción por el método ión-electrón.
- Calcula los gramos de sulfato de cromo (III) que se obtendrán a partir de 4 gramos de dicromato potásico, si el rendimiento es del 75%.

Ejercicio 27

Cálculo del volumen de CO₂ obtenido por reacción del oxalato con el permanganato y de la cantidad de reactivo en exceso

Los iones oxalato (etanodioato) son oxidados en medio ácido y en caliente por los iones permanganato, produciéndose dióxido de carbono y manganeso (II). Calcular el volumen de CO₂ obtenido a 80°C y 800 mm Hg, al mezclar 100 ml de disolución 0,05M de oxalato con 200 ml de disolución 0,15M de permanganato. ¿Qué cantidad sobra del reactivo en exceso?

Ejercicio 28

Volumetría redox del dicromato con el yoduro potásico

El dicromato oxida al yoduro en medio ácido, obteniéndose yod y Cr(III). Ajusta la ecuación por el método ión electrón, suponiendo que se ha acidificado el medio con ácido sulfúrico, y calcula el volumen de disolución valorante 0,5M de dicromato potásico para valorar 100 ml de yoduro potásico 0,09M.



Ejercicio 29

Determinación de la cantidad de cloro gaseoso necesaria para obtener cierta cantidad de clorato potásico con rendimiento inferior al 100%

Los iones oxalato (etanodioato) son oxidados en medio ácido y en caliente por los iones permanganato, produciéndose dióxido de carbono y manganeso (II). Calcular el volumen de CO₂ obtenido a 80°C y 800 mm Hg, al mezclar 100 ml de disolución 0,05M de oxalato

con 200 ml de disolución 0,15M de permanganato. ¿Qué cantidad sobra del reactivo en exceso?



ELECTROQUÍMICA: PILAS GALVÁNICAS Y ESPONTANEIDAD DE LAS REACCIONES REDOX

Ejercicio 30

Predicción de si el hierro(II) es oxidado por cloro o por yodo a partir de los potenciales estándar de reducción

¿Puede el Cl_2 oxidar el catión Fe(II) a Fe(III) ? ¿Y el yodo? Datos:

$$E_o(\text{Cl}_2/\text{Cl}^-) = 1,36\text{V}$$

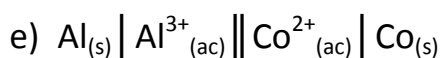
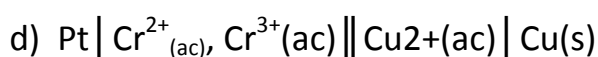
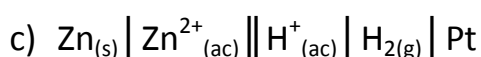
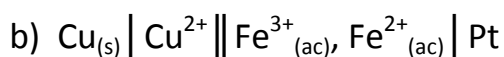
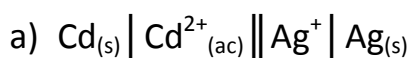
$$E_o(\text{I}_2/\text{I}^-) = 0,54\text{V}$$

$$E_o(\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}) = 0,77\text{V}$$

Ejercicio 31

Cálculo de la fem de una serie de pilas e interpretación de la notación simplificada

Calcula la fuerza electromotriz de las pilas siguientes:



Ejercicio 32

Predicción del ataque de metales por ácidos

Sabiendo que el potencial de reducción estándar del par redox Au^{3+}/Au es 1,3V, y que el potencial de reducción estándar del par Ni^{2+}/Ni es -0,23V, determina con cuál de los dos metales en estado sólido será capaz de reaccionar el ácido clorhídrico.



Ejercicio 33

Predicción de si el dicromato puede oxidar al cloruro y al bromuro

Predice si una disolución 1M de dicromato potásico podrá oxidar los iones Cl^- y los iones Br^- de dos disoluciones 1M a 25°C . Datos:

$$E_0(\text{Cl}_2/\text{Cl}^-) = 1,36\text{V}$$

$$E_0(\text{Br}_2/\text{Br}^-) = 1,06\text{V}$$

$$E_0(\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}/\text{Cr}^{3+}) = 1,33\text{V}$$

Ejercicio 34

Predicción del sentido de una reacción redox

Supongamos que mezclamos Fe y Sn con una solución que contiene Sn(II) y Fe(II) en concentraciones 1M. ¿Qué reacción se producirá? ¿Cuál será la fuerza electromotriz de una pila construida para aprovechar la energía de dicha reacción y su notación simplificada?