



Área: Cs. Naturales
Espacio Curricular: Química
Ciclo: ciclo orientado
Curso: 6to **Divisiones:** 2da
Profesor responsable: Solange Lenardón
Ciclo Lectivo: 2020

Trabajo N° 8

Fecha de entrega: hasta 20 de noviembre

Dirección de envío: sollenardon@gmail.com

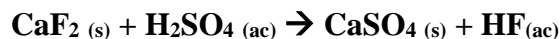
Whatsapp para consulta: 155134137

En esta última entrega la propuesta resume todo lo que se ha abordado durante el año, por esto es importante repasar todos los conceptos y resoluciones de ejercicios realizados de forma previa, retomar los videos explicativos para tener en cuenta las formas de expresión y procedimientos para efectuar los cálculos.

Recuerden los aspectos fundamentales de la estequiometría de reacción, para que el momento de resolver los resultados sean los correctos y el procedimiento el adecuado.

Actividades:

- 1) El ácido fluorhídrico se utiliza habitualmente en la industria petrolífera para purificar las rocas graníticas que son el origen de muchos combustibles. Según la siguiente reacción de formación del HF:



- a) Intenta establecer que masa de HF se produce si inicialmente se tiene 16 moles de H_2SO_4 .
 - b) Si se forman 46 g de HF,
 - c) Fundamentar mediante cálculos, ¿qué masa de CaF_2 se necesita para lograr dicha cantidad de producto?
 - d) Averigua el pH del ácido en cuestión y calcula la concentración de iones H^+ .
- 2) El hidróxido de potasio KOH, es un compuesto esencial en la fabricación de pilas alcalinas y se puede obtener de la siguiente manera:



- a) Para formar 10,7 mol de KOH, ¿Qué masa de agua necesito?



Área: Cs. Naturales

Espacio Curricular: Química

Ciclo: ciclo orientado

Curso: 6to **Divisiones:** 2da

Profesor responsable: Solange Lenardón

Ciclo Lectivo: 2020

- b) Si después de la obtención de KOH se observa que también se producen 8,6 g de H_2 , ¿Cuánta masa de potasio se utilizó? ¿Qué cantidad de moléculas de H_2 se produjeron?
- c) Investiga el valor de pH del hidróxido de potasio y luego calcula la concentración de pOH posee esta sustancia.