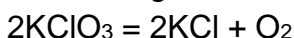
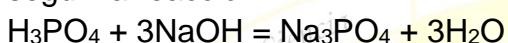
	SECRETARIA DE EDUCACION MUNICIPIO DE MEDELLIN		CODIGO: GA-FEP-018
	FORMACION INTEGRAL PARA UNA MEJOR CALIDAD DE VIDA		VERSION: 1
	ACTIVIDADES DE RECUPERACION	AREA:QUIMICA	FECHA: 18/5/2016
GESTION ACADEMICA	PROCESO DE EVALUACION	FECHA: Noviembre de 2019	GRADO:10°1,10°2,10°3 Y 10°4
NOMBRE ESTUDIANTE:		DOCENTE:IVAN DARIO MURILLO OTALVARO	

1. Dada la siguiente reacción

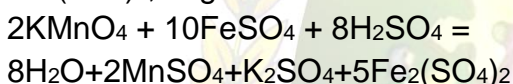


Si se disponen de 250gr de KClO_3 , cuántos gramos y moles se obtienen de los productos.

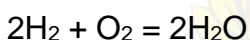
2. Cuántos gramos de NaOH reaccionan con 5 moles de H_3PO_4 , y cuántos gramos de cada producto se obtienen, según la reacción



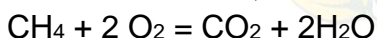
3. Cuántos gramos de FeSO_4 y H_2SO_4 se requieren para producir 400gr de $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_2$, según la reacción



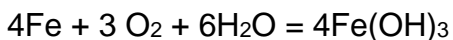
4. Si se hacen reaccionar 0,2gr de H_2 con 3,6gr de O_2 , que cantidad de agua se produce y cuanto sobra de reactivo, dada la ecuación



5. Si se hace reaccionar 60gr de CH_4 con 2,5mol de O_2 . Cuál es el R.L, cuanto se forma de cada producto y cuanto sobra de reactivo, si la ecuación es

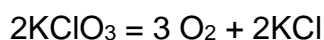


6. Si reaccionan $6.02 \cdot 10^{23}$ moléculas de O_2 con 0.5at-gr de Fe y 38gr de H_2O que cantidad de $\text{Fe}(\text{OH})_3$ se obtiene, cuál es el R.L y cuanto sobra de cada reactivo si la ecuación es

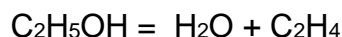


7. Si se disponen de 85gr de KClO_3 al 80% de pureza

- Que cantidad de O_2 se obtiene
- Que cantidad de KCl se obtiene, si la ecuación es

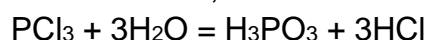


8. La siguiente reacción se lleva a cabo con un 90% de eficiencia

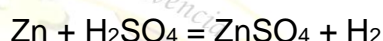


Cuántos gramos de C_2H_4 se pueden obtener con 414gr de etanol.



9. La hidratación de 42gr de PCl_3 originan 0,85 mol de HCl . Cuál es la eficiencia de la reacción, si la ecuación es



10. Al hacer reaccionar 200gr de Zn de un 60% de pureza, cuántos gramos de hidrógeno se recogen, según la reacción



NOTA: RECUERDE QUE DEBE REALIZAR TODOS LOS PROCEDIMIENTOS PARA RESOLVER LOS EJERCICIOS. EL TALLER SE DEBE RESOLVER SOLO EN CLASEiiiiii MUCHOS ÉXITOSiiiiii

	FORMACIÓN INTEGRAL PARA UNA MEJOR CALIDAD DE VIDA			
	Elaboro:	Reviso:	Aprobó:	
		<i>Olaya Cecilia Galeano M.</i>	<i>Jorge</i>	