

EJERCICIOS DE RL-R-E R-P

1..El nitrato de sodio con 220 g reacciona con 230 gramos, Se conoce que el nitrato de sodio tiene un 92% de pureza y el cloruro de potasio 83% **determine:**

- a) Complete la reacción
- b) iguale la reacción con el método de igualación y su tabla de comprobación
- c)d) RL-RE
- e) Cuanto de reactivo en exceso sobra
- f) Determine el %R si se obtiene un RR de 230 g de nitrato de potasio
- g) cuantos gramos y moles de Cloruro de sodio se producen

2.- 320 g de sulfuro ferroso reacciona con 10 moles de oxígeno para formar anhídrido sulfuroso + óxido ferroso que tiene un rendimiento de 250 g, Se conoce que los 2 reactivos tienen el 97% de pureza **determine**

- b) iguale la reacción con el método de igualación y su tabla de comprobación
- c) d) RL-RE
- e) Cuanto de reactivo en exceso sobra
- f) Determine el %R si se tiene 250 gramos óxido férrico
- g) cuantos gramos y moles de anhídrido sulfuroso

3.-110 g de hidróxido de sodio reacciona con cloruro cúprico, con un rendimiento de 111 gramos de hidróxido cúprico, El hidróxido de sodio tiene 89% de P y el cloruro cúprico 92% de pureza **determine:**

- a) Complete la reacción
- b) iguale la reacción con el método de igualación y su tabla de comprobación
- c) d) RL-RE
- e) Cuanto de reactivo en exceso sobra
- f) Determine el %R
- g) cuantos gramos y moles de Cloruro de sodio se producen

4.- 230 gramos de hierro reaccionan con 320 gramos de cloruro de hidrogeno Se conoce que los reactivos tiene un % de pureza de 93% y 90% respectivamente, **determine**

- a) Complete la reacción
- b) iguale la reacción con el método de igualación y su tabla de comprobación
- c) RL-RE
- e) Cuanto de reactivo en exceso sobra en gramos
- f) Determine el %R si se obtiene un RR de 400 g de cloruro férrico
- g) cuantos gramos y moles de hidrógeno se producen

5.- En la Ecuación de trisulfuro de di arsénico + ácido nítrico + agua se produce ácido arsénico + ácido sulfúrico + monóxido de nitrógeno. Donde reaccionan 120 gramos de trisulfuro de di arsénico con 80 gramos de ácido nítrico + 80 gramos de agua, determine:

- a) igualación de ecuaciones método redox o algebraico
- b) Reactivo limitante y Reactivo en exceso
- c) Cuanto de reactivo en exceso sobra
- d) La pureza del reactivo si se obtiene 36 gramos de ácido arsénico
- e) porcentaje de pureza del reactivo
- f) porcentaje de rendimiento del monóxido de oxígeno cuando existe un RR de 33 gramos