TRABAJO DE RECUPERACION DE GRADO DECIMO

Balancea por tanteo o Inspeccion las siguientes ecuaciones

1 SeF6  + H2O HF + H6SeO6

2 . H2SO4 + Sn(NO3) 2  SnSO4  + HNO3

3. Fe(OH)3  + HNO3  Fe(NO3) 3  + H2O

4.Balancee por oxido – reducción y realice todos los pasos estequimetricos

KClO3 + KI + H2O KCl + I2  + KOH

5. Balancee por oxido – reducción y realice todos los pasos estequimetricos

KNO3 + K K2O + N2

6. Balancee por oxido – reducción y realice todos los pasos estequimetricos

HNO3  + H2S NO + S + H2O

8. Los \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ gramos de H3PO4 necesarios para preparar 1,7 litros de solución 1,5 N.

9. si 147 gramos de H2SO4 en 750 ml de agua , contienen una concentración \_\_\_\_\_\_m.

10. Los \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_litros de una solución que contienen 19 gramos de Ca(OH)2 y 0,5 M

11. Si se tiene una solucion de 15 gr de NaCl y 32 gr NaOH las fracciones molares seran \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ de NaCl y de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ NaOH

12. ESTUDIA LOS EJERCICIOS DE REACTIVO LIMITE DEL CUADERNO.