Una muestra de 50 ml de hidróxido de Calcio 0.05 M se añade a 10 ml de ácido Nítrico 0,2 M a) Escribe la ecuación química balanceada que representa la reacción entre ambos compuestos en solución acuosa. b) La solución resultante de la mezcla es ácida o básica?. c) Qué cantidad en moles en exeso de ácido o base hay presentes?. d) Qué volúmen expresado en ml de base 0,05 M ó de ácido 0,05 M se requerirán para neutralizar la solución resultante?