Verifica di Chimica

Nome e cognome………………………………………………classe……………….. data…………..

1)Nota la quantità di un reagente, determinare la quantità necessaria di un altro reagente.

Calcolare quanti grammi di HCl reagiscono con 60 g di Ba(OH)2, secondo la reazione:

Ba(OH)2 + HCl → BaCl2+ H2O

Determina successivamente quante molecole di acqua si formano al termine della reazione

2)Nota la quantità di un prodotto, determinare la quantità di reagente necessaria per ottenerlo

Calcolare, secondo la reazione seguente, la quantità di H2 necessaria per ottenere

10 g di NH3:

N2+ H2→ NH3

Determina quanti atomi di idrogeno si formano al termine della reazione

3)-Il saccarosio in presenza di alcuni enzimi si trasforma in alcol etilico:

C12H22O11 (saccarosio)+ H2O → 4 C2H5OH (alcol etilico) + 4 CO2

Determinare il volume in litri di CO2 che si ottengono a partire da1Kg di saccarosio

 e 400 g. di acqua; quale reagente non ha partecipato completamente alla reazione? Quanti grammi del reagente in eccesso rimangono al termine della reazione?

4) 80 grammi di NaCl si fanno reagire con 100 g di H2SO4secondo la reazione

NaCl + H2SO4→Na2SO4+ HCl

Si calcoli la massa in grammi di Na2SO4e HCl che si formano dalla reazione

5) determina il numero di moli di Litio che corrispondono a 15,67\*1024 atomi di Litio

6)sono presenti più molecole di CO2 in 10 moli o in 50 grammi di tale sostanza?