**Задача 1**

Дано:m(C2H5OH)=100г,V(C4H6)=33,6л

Найти:w(C2H5OH)

2C2H5OH=CH2=CH-CH-CH2+H2+2H2O

Решение:

n(C2H6O)=100 :46=2,17моль-избыток!

n(C4H6)=3<36:22,4=0,15моль;

n(C2H6O)=0,15\*2=0,3моль; m(C2H6O)=0,3\*46=13,8г;

W(C2H5OH)=13,8:100=0,138(13,8%).

**Задача 2**

CnH2n+2 -> (знак обратимости) CnH2n+H2

<-