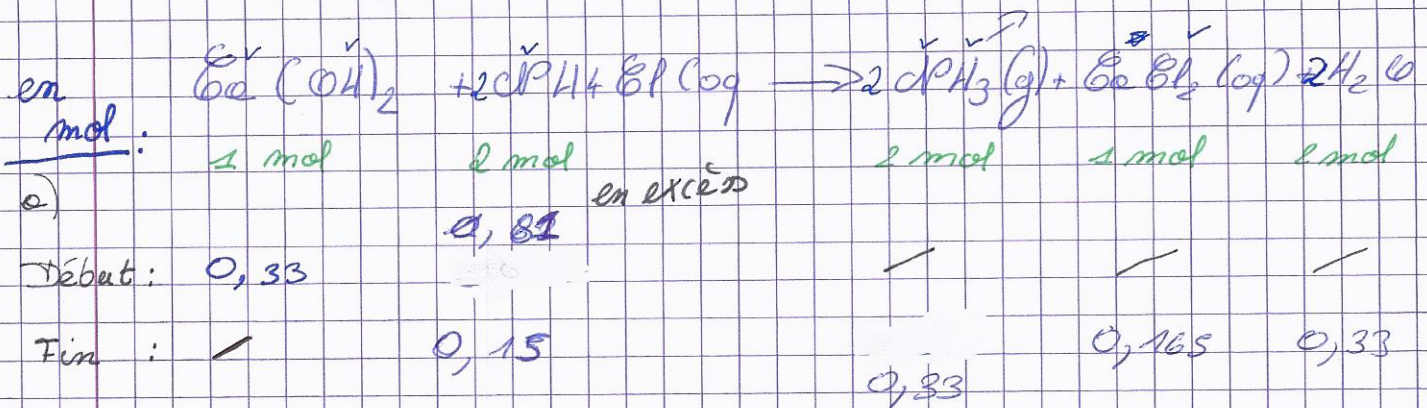


Exercice de stoechiométrie

2)



Donnée :

7,5 l d'omonic (TPN) : ~~22,4 · 7,5 = 168 l~~

1 mol TPN occupe 22,4 l $m = \frac{7,5}{22,4} = 0,33 \text{ mol}$

2,5 g d'hydroxyde de calcium $\text{Ca}(\text{OH})_2$

$$m = \frac{m}{M} \Rightarrow \frac{2,5}{74} = 0,33$$

300 ml de chlorure d'ammonium CPH_4Cl 2,7 mol/l

$$C = \frac{m}{V} \Rightarrow m = C \cdot V$$

$$0,3 \cdot 2,7 = 0,81$$

$e = \frac{\text{m mol que l'on obtient}}{\text{m mol que l'on aurait obtenu}} = \frac{0,33}{0,66} = 50\%$