Ex 1 :

Masse d’octane =masse éprouvette mesurée- masse éprouvette vide

moctane=95,35-60,35=35,00g

4CS 4CS 4CS

g.l-1

2)

d=

g.L-1

*P*sol (g.L-1)=

4CS

AN: *P*octane==700g.L-1

3CS 3CS

d==0,700

4CS 3CS

Octane

Eau

EX2

1)

C (g.L-1) =

3CS 3CS 3CS

m=Cm\*V AN: m=40, 0\*500\*10-3=20,0g

2) Dissolution

3) F= =

AN : F==100

4) Vfille=F\*Vmère

2CS 3CS ~~3CS~~ 2CS

Vfille=20\*5,00=100mL=1,0\*10²mL

5) Cfille =

Cfille==2,0g.L-1.

6) Dilution