

Exercice 1 : Compléter le tableau ci-dessous : 5pts

Nom du corps	Formule chimique	Corps pur ou mélange	Moléculaire ou nom moléculaire	Corps pur simple ou composé
L'eau distillée				Pur composé
	CO ₂		moléculaire	
Le carbone				
	N ₂			
L'air				
	CH ₄	Corps pur		

Exercice2 : 5 points

Dans les conditions normales, la masse d'un litre d'air est 1,3g.

1- Montrer que le volume de 169g d'air est $V_1 = 130L$. 1,5pts

.....

.....

.....

2-On introduit le volume V_1 d'air dans une chambre à air.

a- sachant que dans la chambre à air, la masse d'un litre d'air est 21,125g, calculer le volume V_2 de l'air introduit. 1pt

.....

.....

.....

b- Quelle propriété de l'air permet d'emprisonner cette quantité d'air dans la chambre à air ? 1pt

.....

.....

.....

3- Déterminer la masse du dioxygène emprisonné dans la chambre à air : 1.5pts

.....

.....