I) <i>I</i>	air	ost	แท	mó	lango	•	(5pts))
1	··	uu	ESI	un	me	unze	•	I JUISI	ι.

- 1. L'air qui nous entoure est composé majoritairement de 2 gaz. Les nommer, en précisant leurs proportions respectives.
- 2. Représenter les molécules d'air dans la seringue après l'avoir comprimé.



3. Que fait la pression pendant cette compression?

II) La masse de l'air : (5pts).

Après l'avoir gonflé davantage, on remet le ballon sur la balance.

1. L'indication de la balance va-t-elle changer ? Dans quel sens ? Expliquer.



- 2. Quelle est la masse d'un litre d'air?
- 3. La balance indique maintenant 357,0 g. a) A-t-on enlevé ou ajouté de l'air ?
 - b) Quelle masse d'air a-t'on rajouté ? En déduire quelle quantité en litres ?

III) Notre atmosphère (10pts)

a.Qu'est ce que l'atmosphère ?
<u>b.Explique le principe de l'effet de serre.</u>
c.Quel phénomène permet la formation de dioxygène?
d.Donne le bilan de cette réaction :
++++

NOM, Prénom:

I) La masse de l'air : (5pts).



Après l'avoir gonflé davantage, on remet le ballon sur la balance.

1. L'indication de la balance va-t-elle changer? Dans quel sens? Expliquer.

- 2. Quelle est la masse d'un litre d'air ?
- 3. La balance indique maintenant 401,3 g. a) A-t-on enlevé ou ajouté de l'air ?
 - b) Quelle masse d'air a-t-on rajouté ? En déduire quelle quantité en litres ?

II) L'air est un mélange : (5 pts).

- 1. L'air qui nous entoure est composé majoritairement de 2 gaz. Les nommer, en précisant leurs proportions respectives.
- 2. Représenter les molécules d'air dans la seringue après l'avoir détendu.



3. Que fait la pression pendant cette détente ?

III) Notre atmosphére (10pts)
a.Qu'est ce que l'atmosphère?
b.Explique le principe de l'effet de serre.
2.Quel phénomène permet la formation de dioxygène?
3.Donne le bilan de cette réaction :
5.Donne le brian de cette reaction.
++++
<u></u>