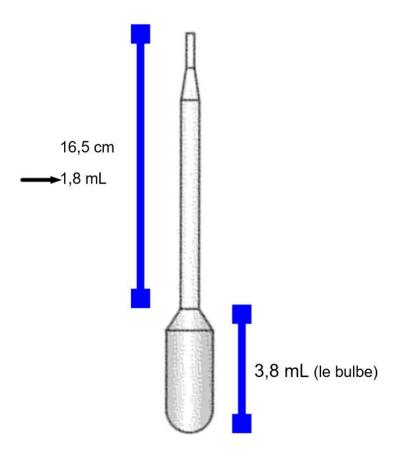
Nom :	_ Groupe :
Date :	_
LABORATOIRE RELATION TEMPÉRATURE ET VOLUM CHIMIE, 5 <sup>e</sup> secondaire	E D'UN GAZ
<u>But</u> : Déterminer la relation qui existe entre la température (T) e <sup>a</sup> (air).	t le volume (V) d'un gaz
Brouillon :	
Hypothèse :	
Théorie :	
Formule(s) :	
Transformation de la température (Degrés Celsius en Kelvins).	
La pente du graphique :	

## INFORMATIONS PERMETTANT DE CALCULER LE VOLUME D'AIR CONTENU DANS LA PIPETTE EN PLASTIQUE.



N.B.: Pipeter une goutte d'eau colorée afin que celle-ci soit à 2 cm du bulbe. En effet, cela empêchera la goutte de sortir de la pipette lorsqu'elle sera dans l'eau chaude.

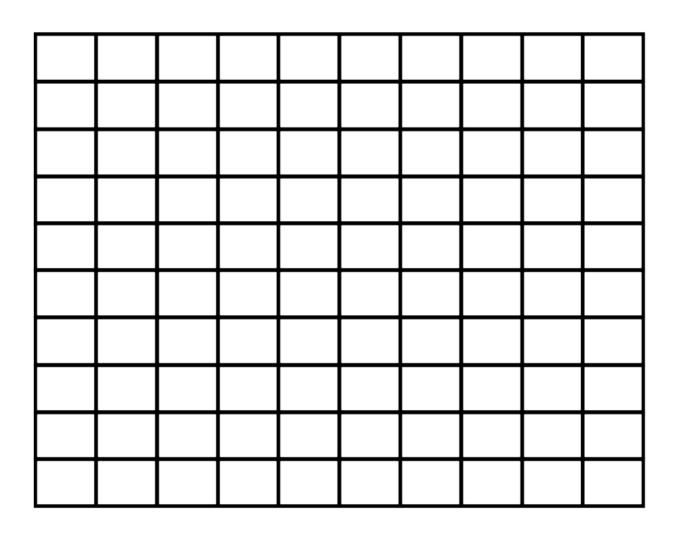
Exemple avec l'enseignante :

Protocole : (Schéma-Matériel-Manipulations) : Aucun.							
Résult	ats:						
de l'ai	r lorsqu'il est à la	température de	la pièce. Ensuite vo	mmence à mesurer le volume ous augmentez la rentes températures.	5		
Tablea	au 1						
Titre :							
	Température (°C) (± )	Température (K)	Hauteur de la colonne d'air (cm)	Volume d'air emprisonné (mL)			
Volum Longu	eur de la tige de	érique :ulbe de la pipette : 3,8 mL e de la pipette : 16,5 cm tige de la pipette : 1,8 mL					
		rez le graphique d er le couple (0 k,		onction de la température ei	n		
Calcul	s:						
Volume d'air (Arrondir la réponse au centième) :							

Pente de la droite du graphique :

Graphique 1

Titre :



	Analyse : <b>Dans l'analyse, il faudra aussi discuter de l'importance d'avoir une empérature exprimée en Kelvins.</b>					
onclusion :						
	 <del></del>					