Capteur de gaz à base semi-conducteur

Thème: « Milieux »

interactions, interfaces, homogénéité, ruptures

Plan

I- Principe de fonctionnement du capteur de gaz:

- 1- Structure et schéma
- 2- Courbes constructeur et explications
- 3- Interactions entre couche sensible et molécules de gaz

II- Elaboration du dispositif expérimental:

- 1- Branchement du capteur de gaz
- 2-Branchement du capteur d'humidité
- 3- La chambre d'essaie

III- Validation des données constructeur:

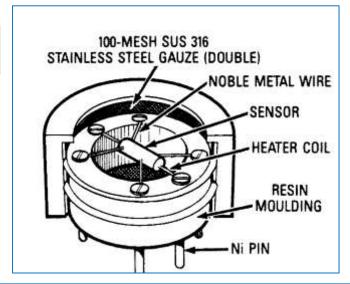
- 1-Protocole expérimentale
- 2- Résultats et analyses

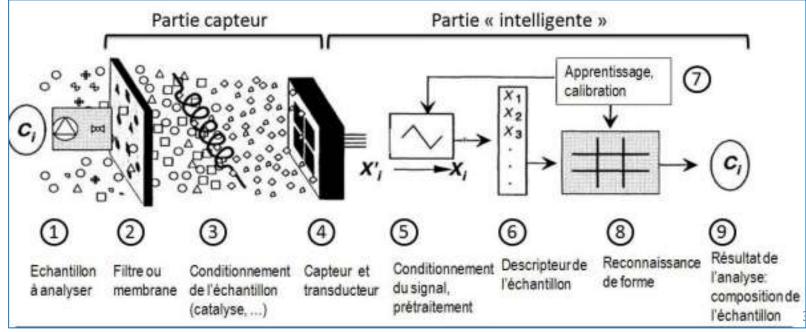
IV- Résistance du capteur et changement d'humidité et de température:

- 1- Problématique
- 2- Modèle théorique
- 3- Contraintes d'expérimentation

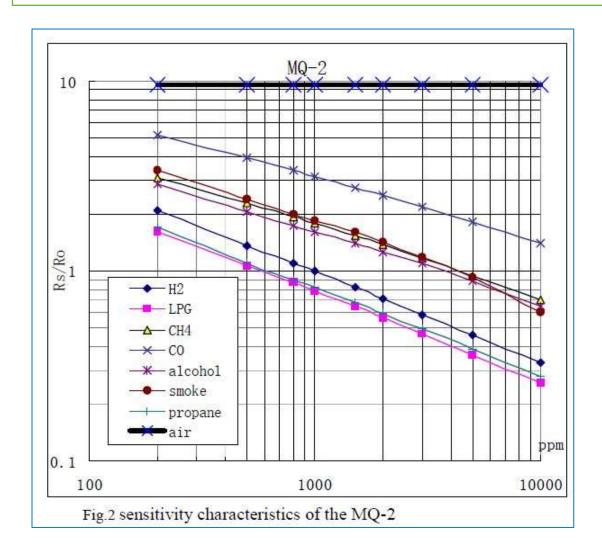
I- Principe de fonctionnement du capteur de gaz

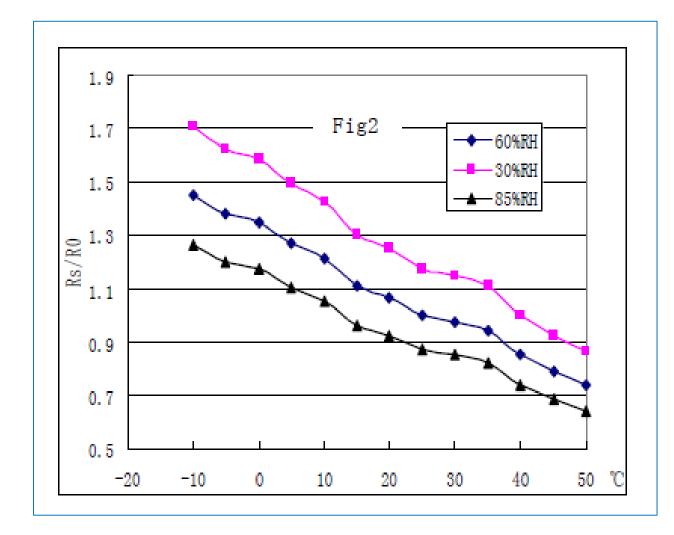
I-1) Structure et schéma du capteur





I-2) Courbes constructeur et explication



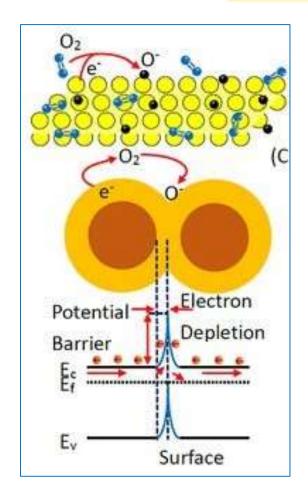


I-3) Interactions entre couche sensible et molécules de gaz

Effet de l'oxygène:

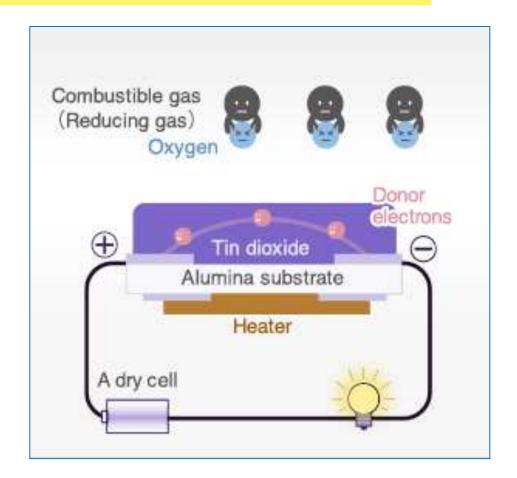
Adsorption de l'oxygène:

$$O_2 + 2e \stackrel{k_1}{\rightleftharpoons} 2O^-$$

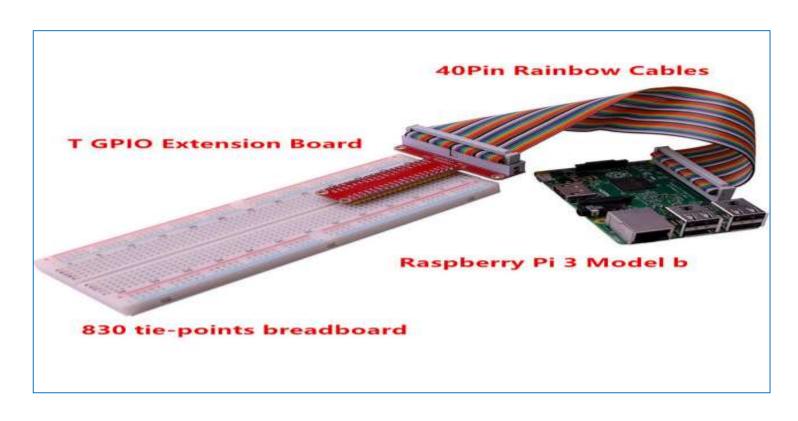


Réponse aux gaz réducteurs

$$pA + qO^{-} \xrightarrow{k_3} products + qe$$



II- Elaboration du dispositif expérimental



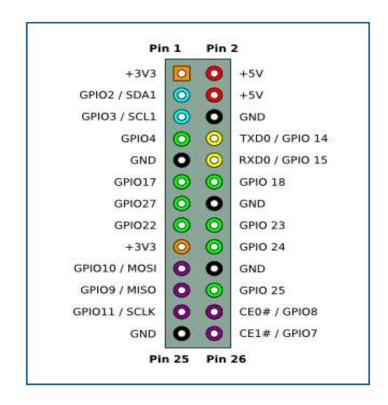
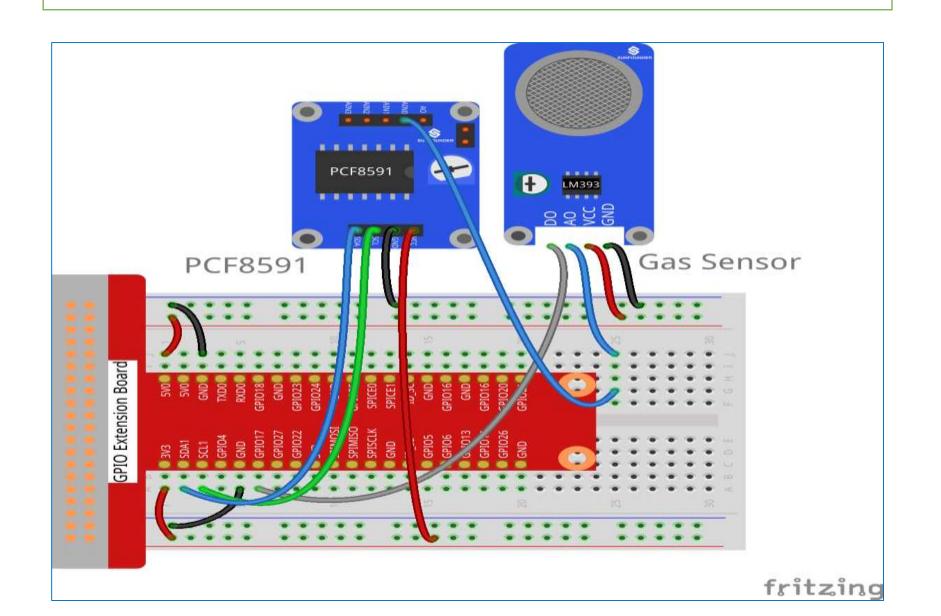


Plate forme: Raspberry PI 3 sous linux Extension du GPIO avec une BreadBoard

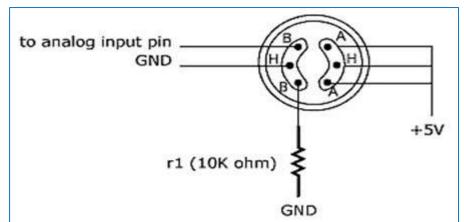
II-1) Branchement du capteur de Gaz



Détails sur le capteur:

- La sortie analogique après branchement avec le convertisseur donne une valeur n entre 0 et 255 qui est n= Vs/Vcc. (convertisseur A/D à 8 bits)
- On détermine Rs à partir de ce schéma:
 R1 et RS sont en série: On applique un diviseur de tension

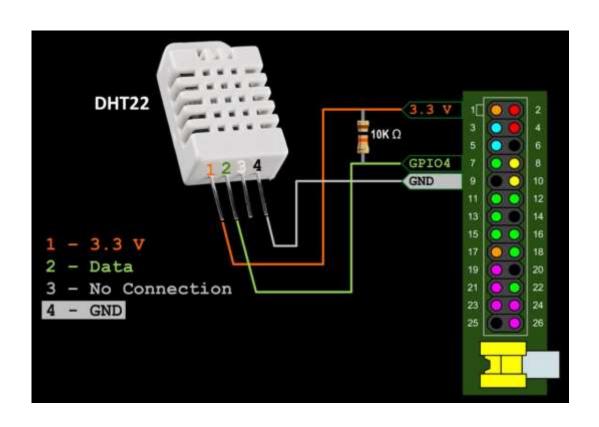
VR1=R1/(R1+Rs)Vc $\Rightarrow Rs+R1=R1*VR1/Vc$ $\Rightarrow Rs=(Vc/VR1-1)\times R1$



Code pour le fonctionnement :

- On utilise la fonction ADC qui lit la valeur n à partir du convertisseur A/D.
- On applique la formule précédente pour trouver Rs.
- Dans le code, la fonction d'appel est getRs()

II-2) Branchement du capteur d'humidité:



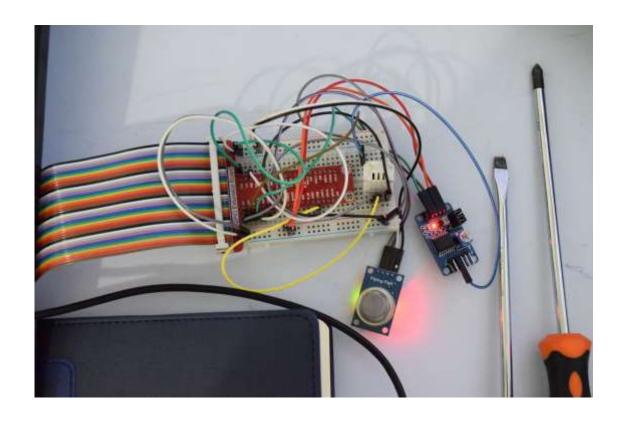
Le capteur d'humidité et de température utilisé est le **DHT22**.

Il a deux port d'alimentation et un port qui donne un signal numérique ce qui facilite le travail.

On obtient les valeurs à partir de cette fonction:

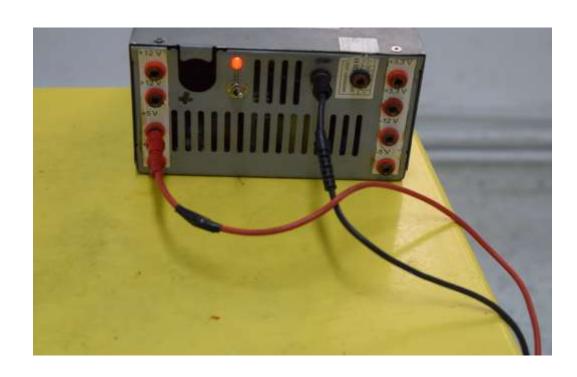
(t,h)=getth()

Images réelles du dispositif expérimental



Circuit pour test monté sur la carte d'essaie

Améliorations du dispositif D'acquisition



Alimentation en continue 5V du MQ2 Car l'alimentation du raspberry donne 4.6 V.

Cette amélioration m'a posé de vrais problèmes car ce générateur et le raspberry n'ont pas la même masse. J'ai fini par l'annuler.



Allongement des câbles des deux capteurs avec soudure car sinon ils donne des valeurs erronées

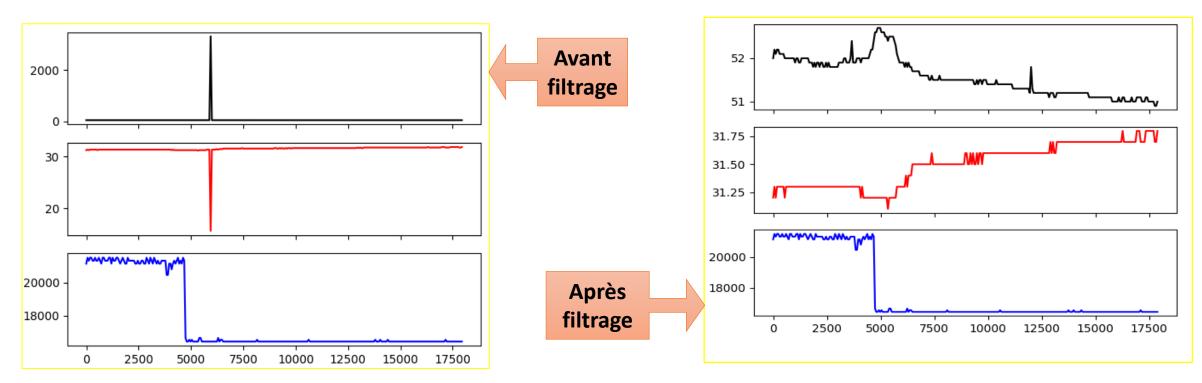
Le codes d'acquisition et de sauvegarde

```
def vers texte(sr, duree):
                                              Durée de l'expérience
  fichier= open("TestA.txt", "a")
                                              Période d'échantillonnage
  fichier.write("""
 X=[k for k in range( duree // sr)]
  for k in X:
    h,t=qetth()
    rs=qetRs()
    print("Rs/R0=", rs)
    print("humidité=", h)
    print('temperature=',t)
    print ("""
                                              Temps de latence SR
    time.sleep(sr)
    fichier.write(str(k*sr)+'|'+str(rs)+"|"+str(h)+"|"+str(t)+"\n") \leftarrow
  fichier.close()
```

Enregistrement sur la base de données

Traçage de Courbes

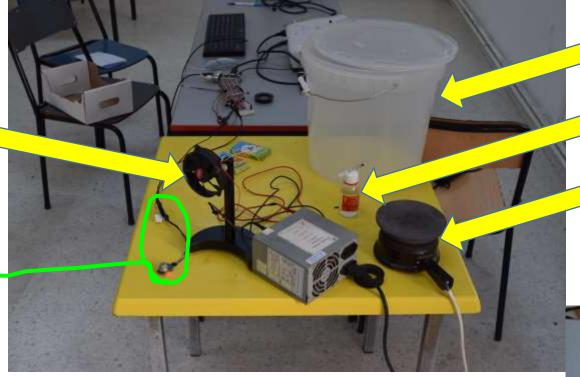
- Les capteurs donnent parfois des valeurs erronées donc j'ai du ajouter un filtrage un peu serré pour les éliminer.
- Au début j'utilisait matplotlib mais c'est difficile de paramétrer les courbes et prendre des marges de valeurs donc j'ai opté pour Excel.



II-3) La chambre d'essaie

Ventilateur

Les deux Capteurs



Chambre

Alcool et Seringue

Plaque chauffante

Injection de l'alcool

Dispositif Monté



Précision des mesures

Mesure de la PPM du gaz:

- Volume minimal: 0.01 ml (0.5ml avec 50 graduations)
 Volume du sot = 20 L
- Densité alcool= 0.791
- P(alcool) = n(alcool)/n(total) = V(alcool)*0.019 => Pmin = 0.0002=200 PPM

Mesure du voltage VRL:

- Vmin =5/255 =0.019 V => Rmin= 1/255 * RL = 5.17 ohm
- Mesure de T et H:
 - Hmin= 2% , Tmin = 0.5 °C

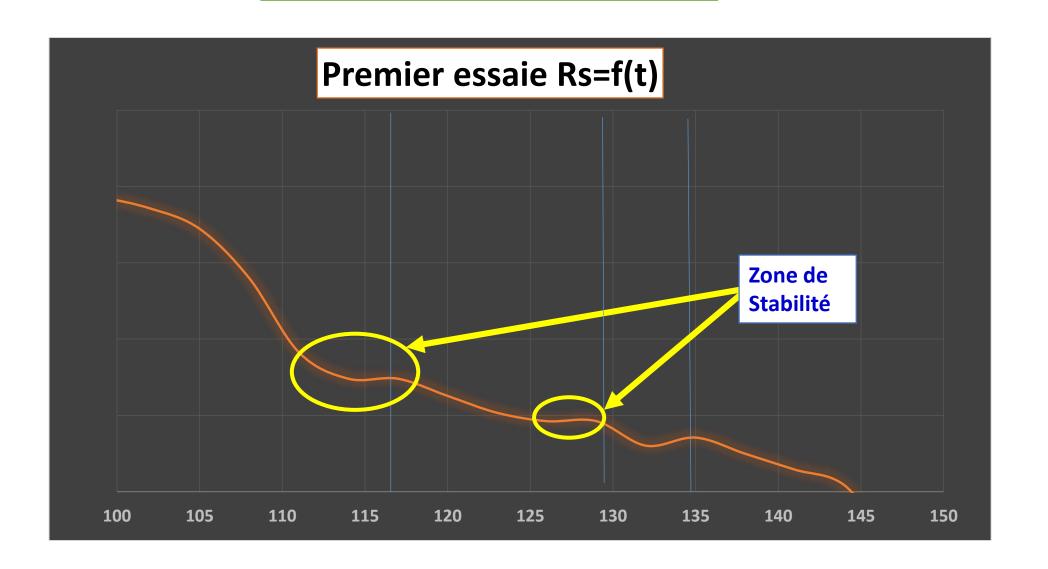
III- Validation des données constructeur:

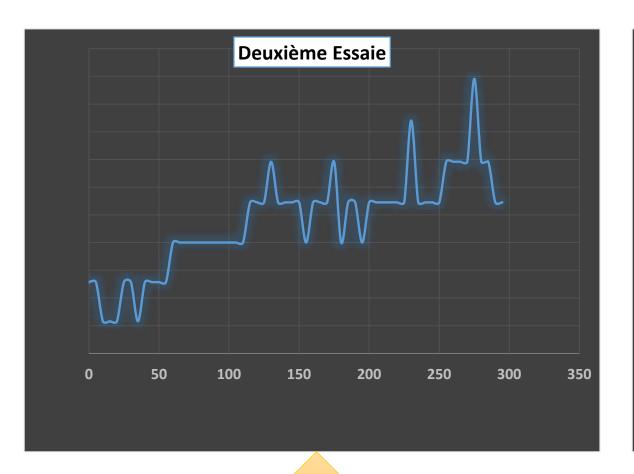
III-1) A/ Protocole expérimental:

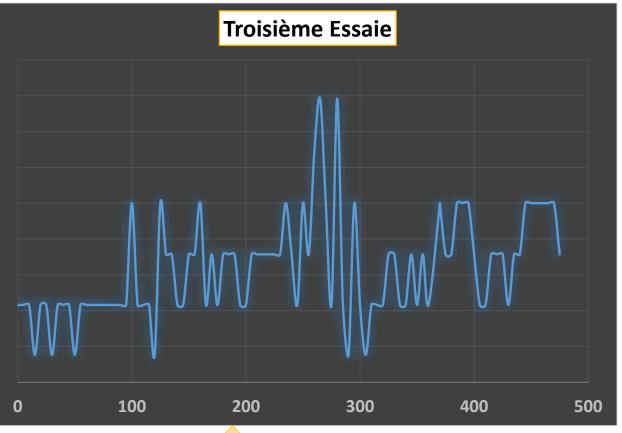
- La chambre est fermée;
- la résistance chauffante et le ventilateur sont le siège de l'évaporation de l'alcool.
- On ajoute graduellement des doses d'alcool et on enregistre la résistance.
- OLa température de la chambre étant constante.



III-2) Résultats:





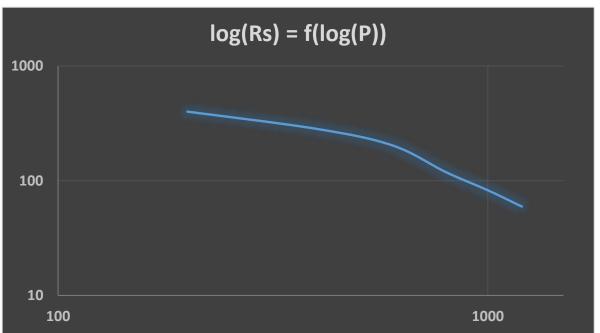


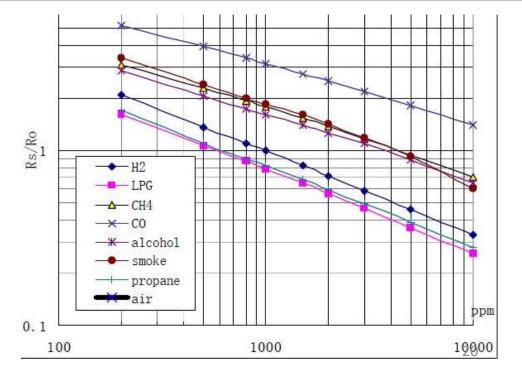
Deux courbes qui ne donnent aucun sens à cause du changement de l'alimentation du capteur



Injection de 0.01ml par minute

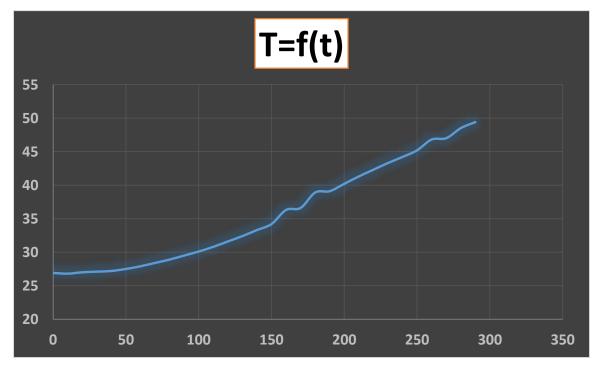
Donc ajout de 200PPm



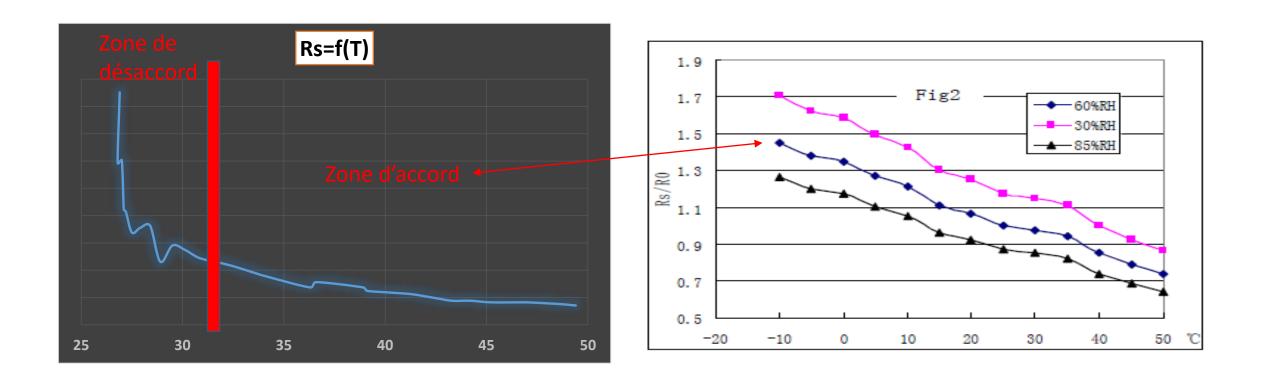


III-1) B/ Protocole expérimental:

- La résistance est chauffée à une température un peu élevée.
- On ferme la chambre et on voit la température du milieu qui augmente.
- On récupère à chaque instant Rs et T.
- Average(T)=0.7 °C (pas moyen)



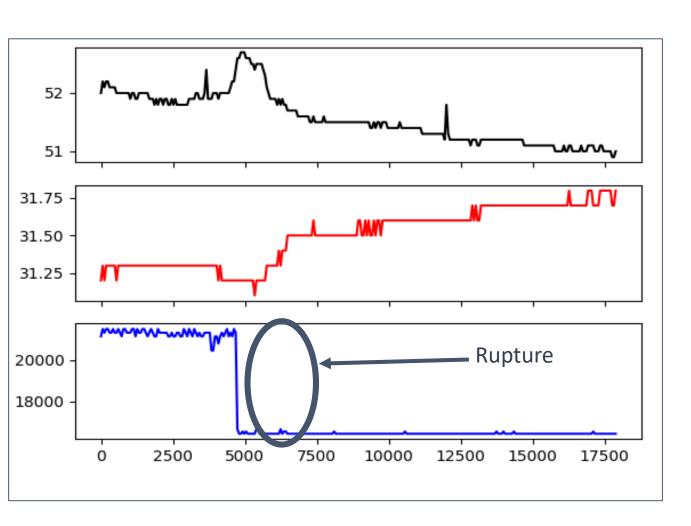
• On peut exploiter les valeurs de T et Rs pour tracer Rs=f(T)



Courbe avec humidité à l'environ de 60%RH

IV- Résistance du capteur et changement d'humidité et de température:

IV-1) Problématique:



Dans un air ambiant de composition fixe, on voit la résistance du capteur varier avec la variation naturelle d'humidité et de température.

L'enregistrement est fait pendant 5 heures où il y a le levé du soleil.

IV-2) Modèle théorique:

$$\ln(R_f / R_I) = \beta_1 * \Delta H + \beta_2 * \Delta H^2 + \beta_3 * \Delta H * \Delta T$$

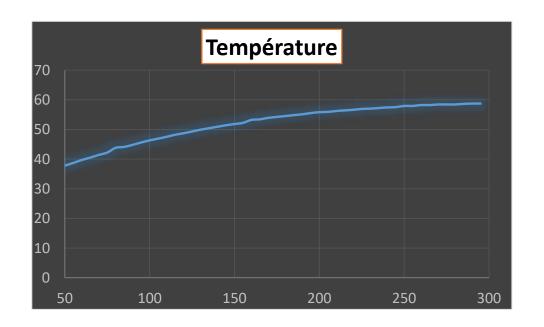
 $\Delta H, \Delta T, R_f: A$ partir des capteurs

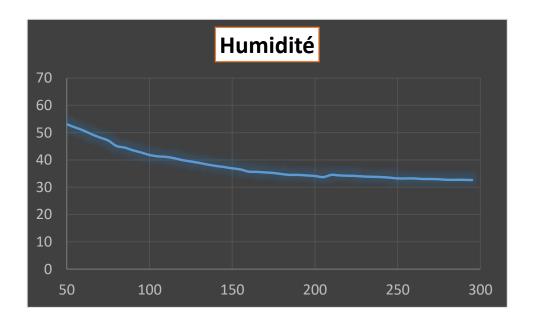
 $\beta_1, \beta_2, \beta_3$: Constantes

IV-3) Contraintes expérimental

L'augmentation de la température induit une élévation de l'humidité qui change Rs. J'ai essayé d'ajouter un peu d'eau dans un récipients pour compenser les pertes.

Obtention de ces courbes.





- L'alcool utilisé est un alcool 60° obtenu de la pharmacie et il induit une augmentation de l'humidité qui fausse les résultats.
- ○L'Ajout de Pmin est difficile avec la micro-seringue.
- On ne peut pas contrôler T et H indépendamment avec ce dispositif ce qui rend impossible la vérification de l'étude théorique et la détermination des constantes ce qui était l'un des objectifs de ce projet.
- Dans un même milieu, la mise en marche d'un ventilateur affecte la réponse des deux capteurs.

Conclusion:

- Le capteur de gaz à base semi-conducteur est non sensible et présente beaucoup de limitations. Cependant, il nous donne une bonne base pour l'expérimentation.
- Une étude plus intéressante de ce capteur consistait à l'alimenter en tension alternative et étudier sa réponse pour déterminer le gaz présent et sa concentration.