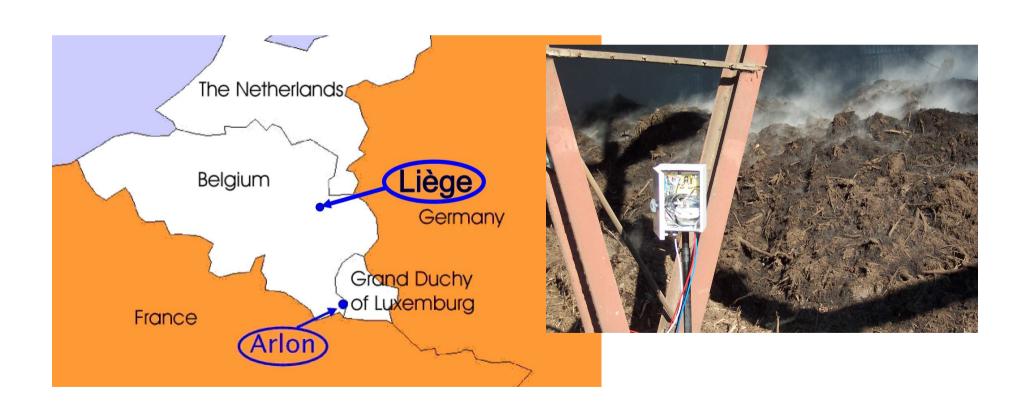
## Spécificités et contraintes de la mesure des odeurs dans l'environnement par réseaux de capteurs

Jacques NICOLAS
Université de Liège (Belgique) - Site d'Arlon
Département « Sciences et Gestion de l'Environnement »
Unité « Surveillance de l'Environnement »



**Principal objectif de recherche** : estimer la nuisance olfactive générée dans l'environnement par différentes sources industrielles ou agricoles.



Centres d'Enfouissement Technique



Bassins de décantation de sucrerie



Installations de compostage



Porcheries, poulaillers



Stations d'épuration



Détection de moisissures dans les bâtiments

#### Différents outils :

Analyse de laboratoire (GC-MS)



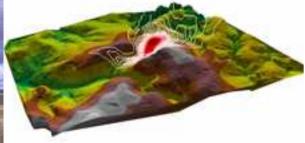


Olfactométrie dynamique



Inspection de terrain + modélisation de la dispersion atmosphérique



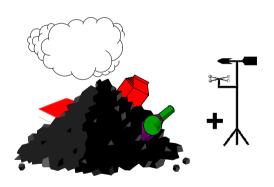


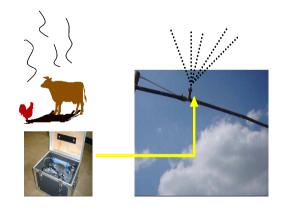
... et le nez électronique

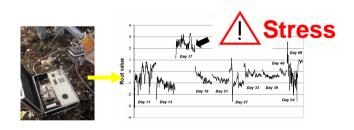




#### Possibilités très prometteuses







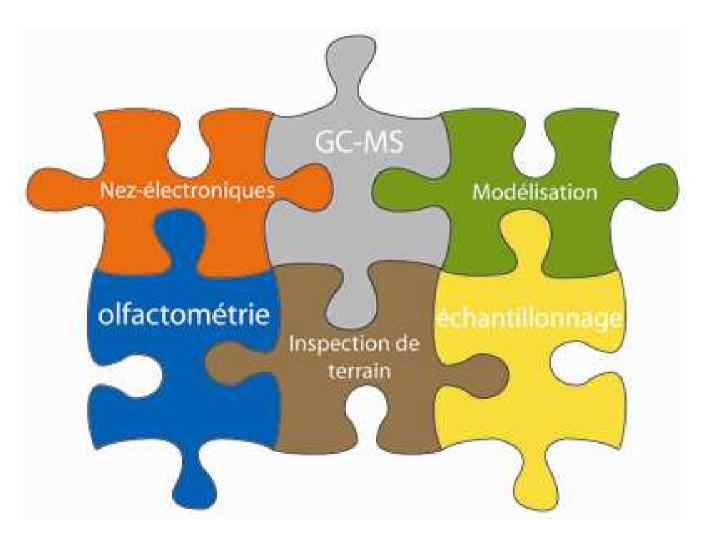
Monitoring des émissions d'odeur et prédiction de la nuisance olfactive dans l'environnement

Contrôle des systèmes d'abattement d'odeur

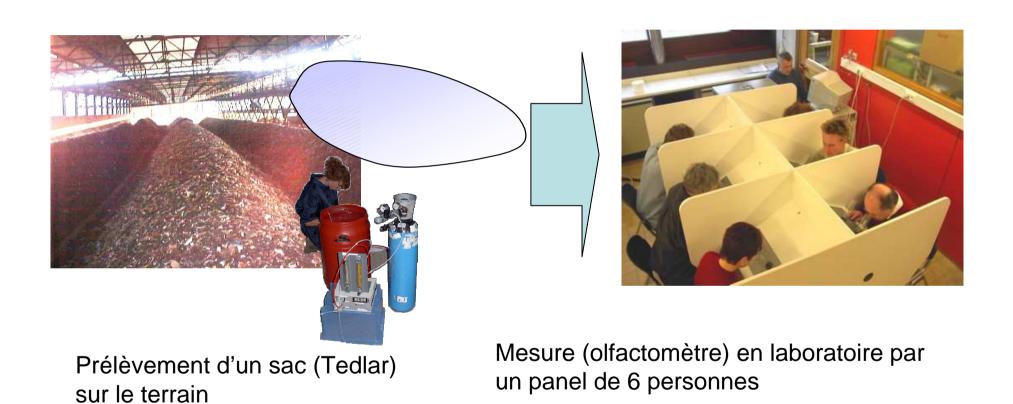
Utiliser l'odeur comme variable de process pour détecter des anomalies de fonctionnement

Dans le domaine des odeurs, aucune méthode ne peut être considérée comme une "référence".

Toutes les méthodes doivent être considérées comme complémentaires pour fournir une aide à la décision.

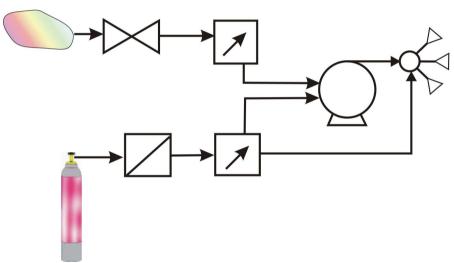


#### Rappel du principe de la mesure olfactométrique



#### Principe de l'olfactométrie dynamique

Echantillon odorant prélevé sur le terrain



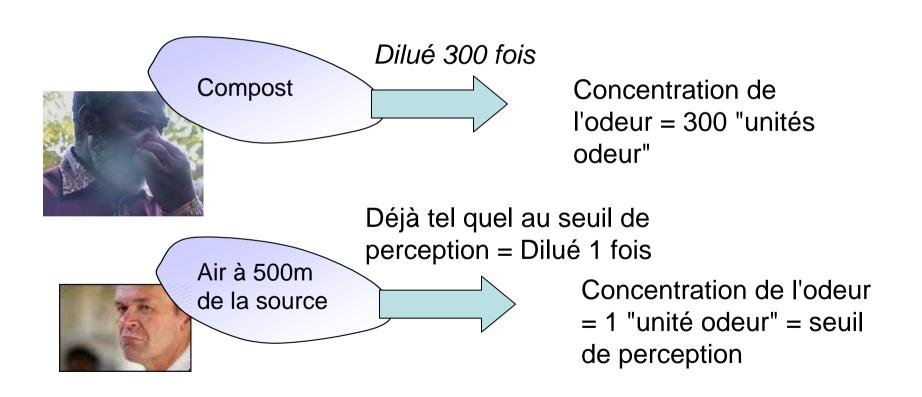
Air pur





#### l'olfactométrie

Le "niveau" d'odeur est défini par le nombre de fois qu'il faut diluer l'échantillon odorant avec de l'air pur pour arriver au seuil de perception olfactive (50% des personnes sentent et 50% ne sentent plus)



#### l'olfactométrie

- La seule méthode normalisée pour mesurer une concentration d'odeur.
- Reconnue au niveau européen par la norme EN 13725
- Définie par un protocole rigoureux
- → le niveau de l'odeur est défini par sa concentration en uo<sub>F</sub>/m³ (unité-odeur européenne par mètre cube)

Pour rappel: 1 uo<sub>E</sub>/m<sup>3</sup> correspond à la concentration au seuil de perception





#### Rappel: Le nez électronique

#### Principe : réseau de capteurs-gaz non spécifiques



C1 : Composés soufrés, H, S



C2 : Solvants organiques, alcools



C3 : Contaminants de l'air, CO, hydrogène, fumée de cigarette

Dans notre cas: capteurs à oxydes d'étain commerciaux (Figaro, FIS, Capteur)



C4: Vapeur d'eau

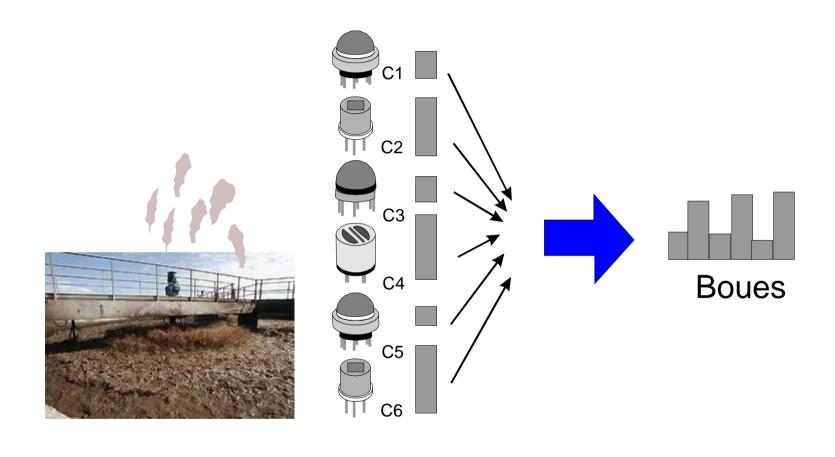


C5 : Gaz combustibles, propane, butane

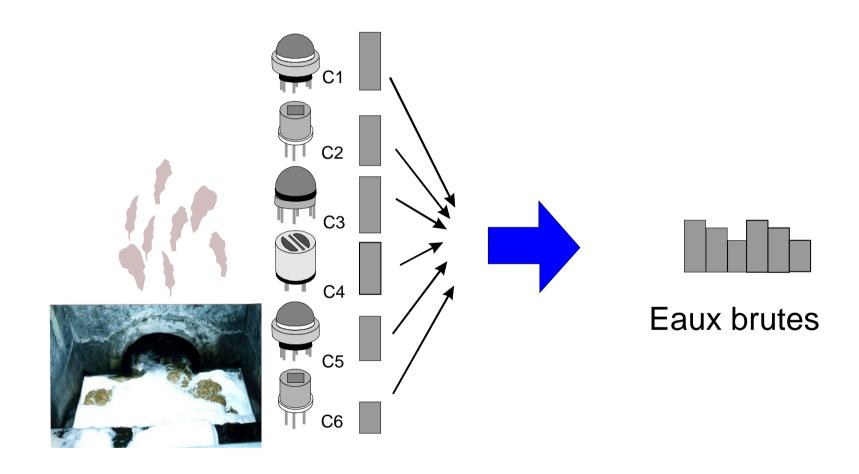


C6 : Composés aminés, NH<sub>3</sub>

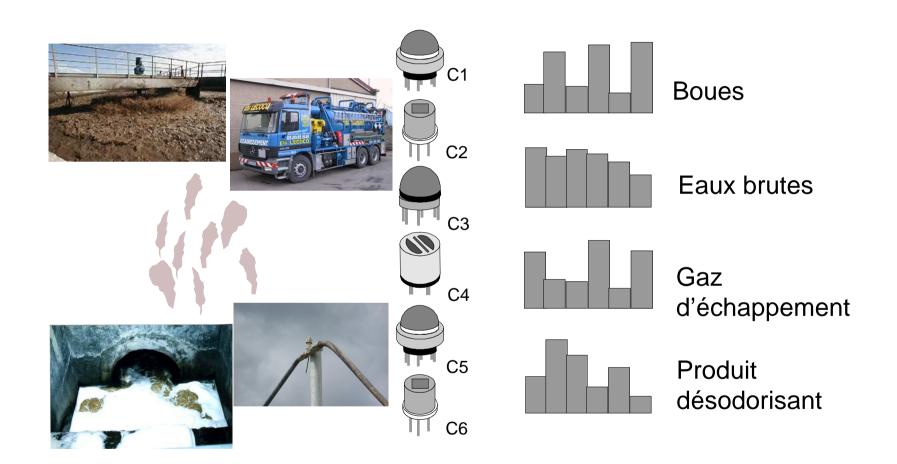
### Le nez électronique → ex. dans une station d'épuration



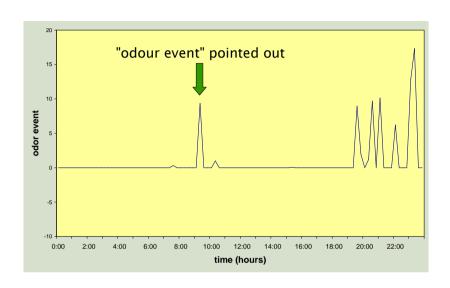
#### Le nez électronique

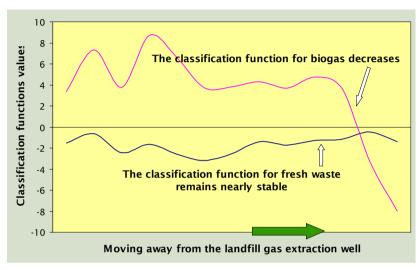


#### Le nez électronique



# Le nez électronique : détection de l'émergence d'une odeur → un des problèmes = trouver un indice "global", image de l'odeur

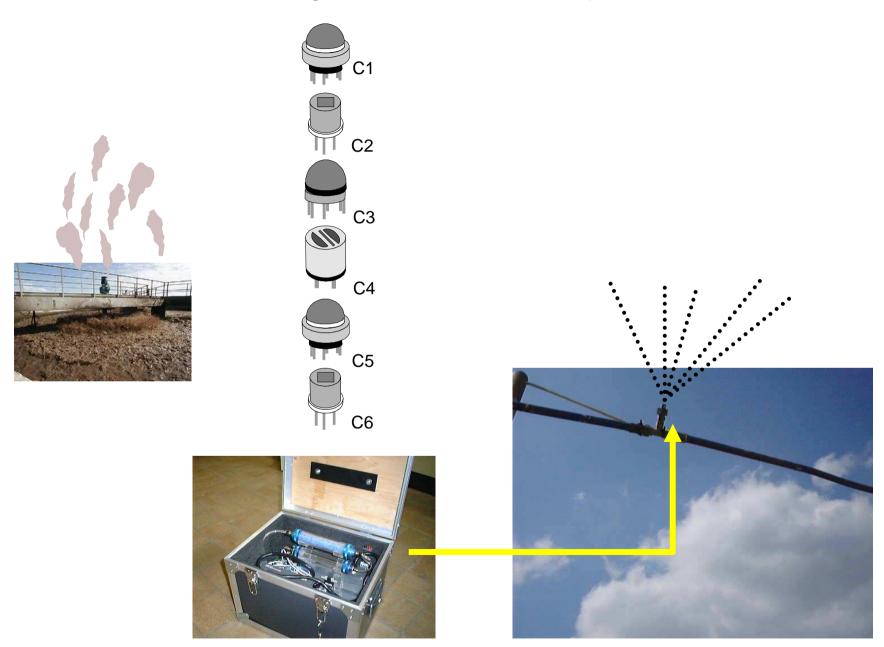








#### Si indice "global" → suivi continu possible



#### Autre problème : La concentration descend sous la limite de détection des capteurs

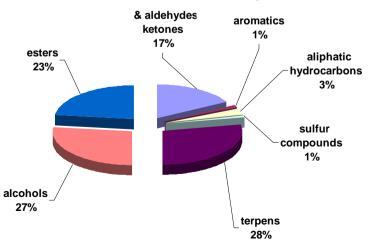


Au niveau de l'émission, ou à proximité de la source, un nez électronique est capable de détecter et de reconnaître une odeur, mais pas dans l'environnement

Composition chimique typique?



Installation de compostage





Station d'épuration

Composés azotés	Ammoniac Diméthylamine Méthylamine Ethylamine Scatole Indole Cadavérine
Composés soufrés	Sulfure de diméthyle Methanthiol Ethanethiol Sulfure d'hydrogène
Acides organiques	Acide acétique Acide butyrique Acide valérique
Aldéhydes	Méthanal Ethanal Butanal
Cétones	Acétone

#### Concentrations typiques à l'émission ?



Installation de compostage

Exemples de composés	ppm(v)
3-methyl-butanal	0.022
Ethyl ester d'acide butanoïque	0.019
2-butanol	0.038
Phénol	0.044
Acetate d'éthyl	0.065
1-propanol	0.114
2-butanone	0.116
Limonène	3.340
Ethanol	1.155



Station d'épuration (stabilisation des boues)

Exemples de composés	ppm(v)
Ammoniac	25
Toluène	0.290
Sulfure de diméthyle	0.360



**Abattoir** 

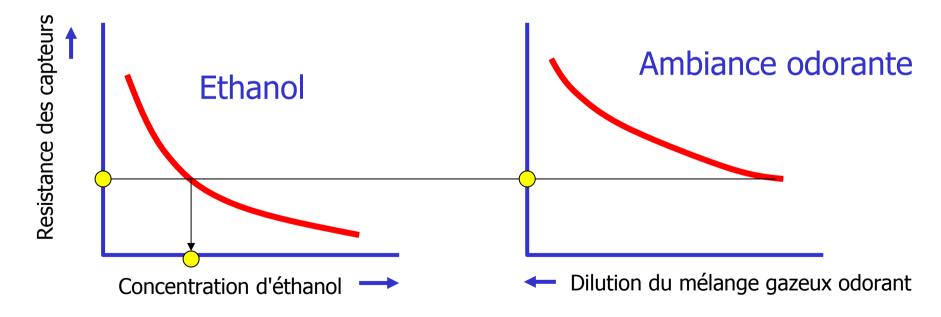
Exemples de	ppm(v)
composés	ppiii(v)
Sulfure de diméthyle	0.007
Sulfure de triméthyle	0.005
Tétramethyle pyrazine	0.001
Acétone	0.001

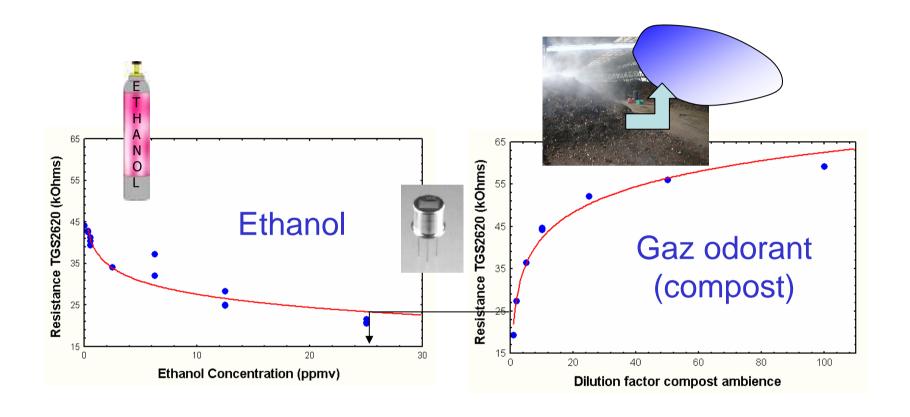
- → Rarement au dessus de 1 ppm(v)
- → Mais le nez électronique réagit à l'émission globale (pas aux composés individuels)
- →Somme?
  - pas représentative de la réponse globale du réseau de capteurs
  - pas représentative de la concentration d'odeur (en uo/m³)

Pour avoir une idée de l'ordre de grandeur de la "concentration chimique globale" détectée par le réseau de capteurs



- → Trouver une équivalence entre la "concentration chimique globale" du mélange odorant et la concentration de vapeur d'éthanol
- → Caractéristique commune = signaux des capteurs





→ 1 ... 25 ppmv équivalents-éthanol

#### Quelle est la limite de détection en "équivalents-éthanol" ?

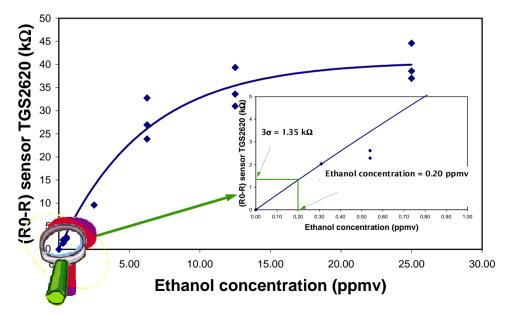
Limite de détection → rapport signal-bruit S/N = 3

Bruit = écart-type  $\sigma$  du signal stabilisé (p.ex. en  $k\Omega$ )

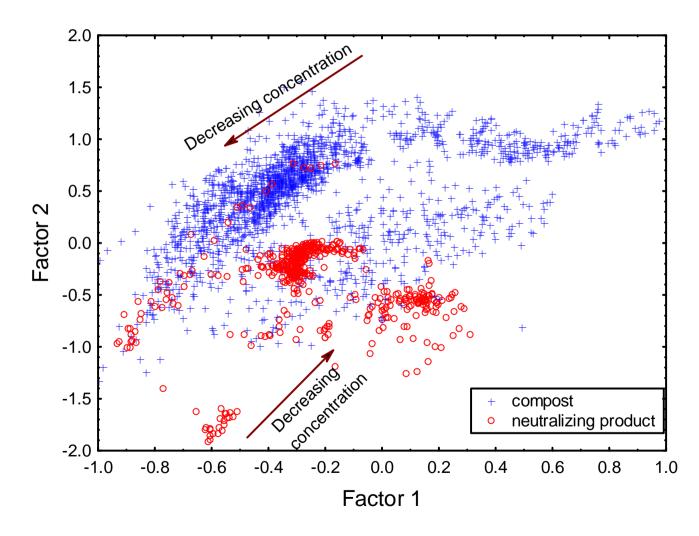
Pour notre configuration  $\rightarrow \sigma \in [0.07, 1.8k\Omega]$  selon le type de capteur

Correspond à 0.04 ... 1.03 ppm(v) en équivalents-éthanol

Ou à une dilution de 20...100 pour un échantillon typique prélevé au dessus du compost



... et la limite de résolution peut encore être plus élevée (p.ex. reconnaître une odeur de compost parmi d'autres)

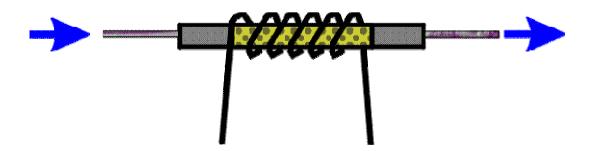


#### Lorsqu'on s'éloigne de la source, la concentration "globale" descend rapidement sous la limite de détection des capteurs gaz

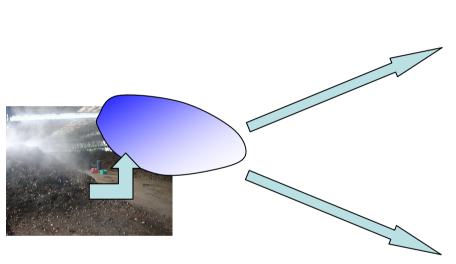


10 ppm ... 1 ppm ... 100 ppb ... 10 ppb

Il est donc essentiel d'améliorer le prélèvement du gaz



#### Correspondance avec la "concentration d'odeur"

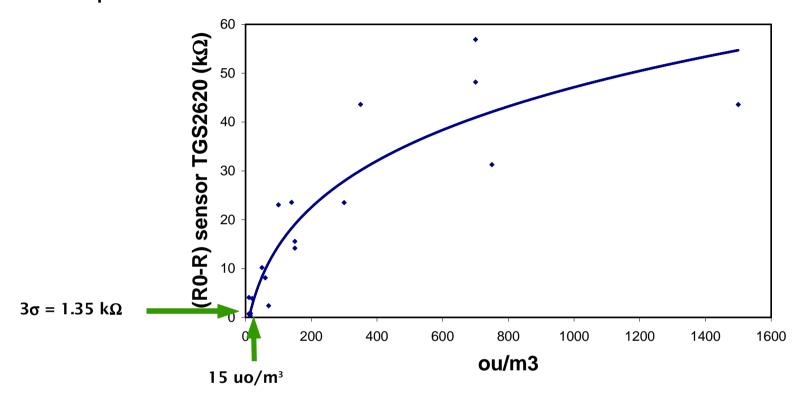


Echantillons prélevés en double





"Courbe de calibration" entre la concentration d'odeur et les signaux des capteurs



Pour une émission de compost, la concentration d'odeur correspondant à la limite de détection des capteurs est faible et proche du seuil de détection olfactif, défini par 1 uo/m3.

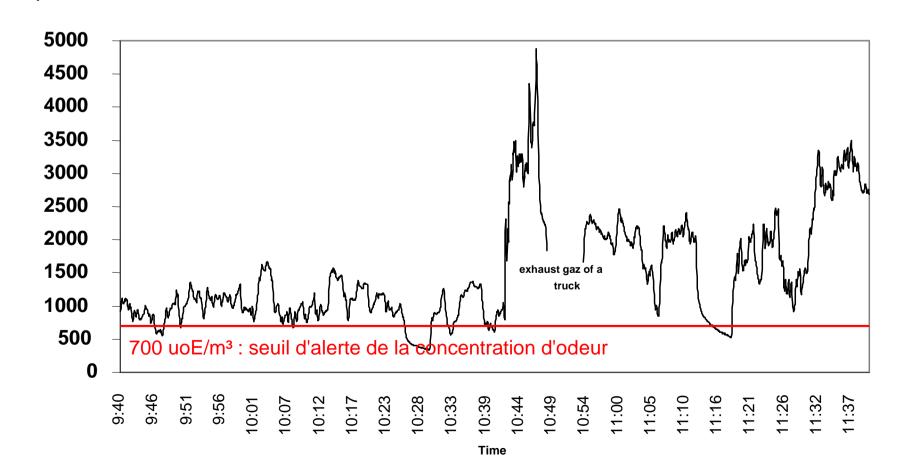
Pour les différents capteurs : de 10 à 80 ou/m<sup>3</sup>.

#### Problème supplémentaire : mesurer une odeur

Objectif du nez électronique : reconnaître une odeur (ex. : émission de compost) et la suivre en continu

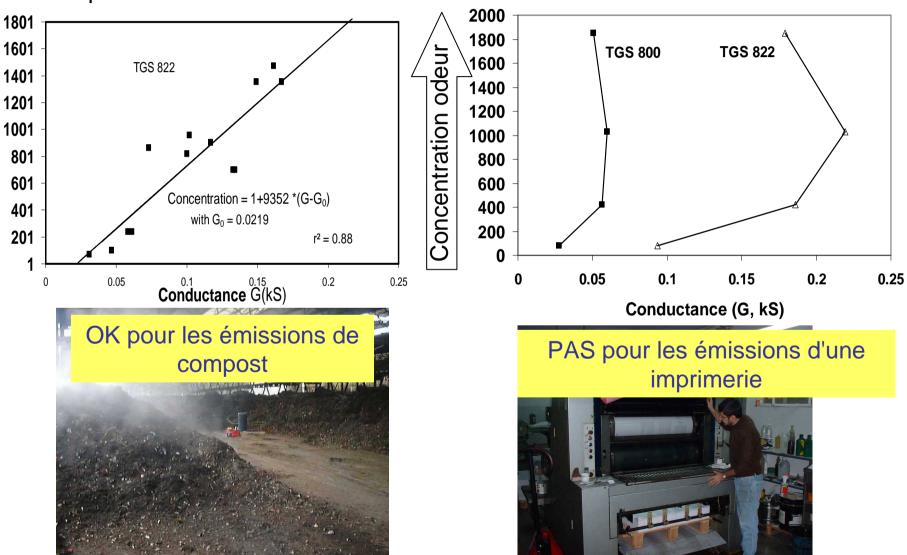
p.ex. : détecter que le niveau d'odeur dépasse un "seuil d'alerte"





Mais : les capteurs gaz répondent à la fois aux composés odorants et aux composés non-odorants

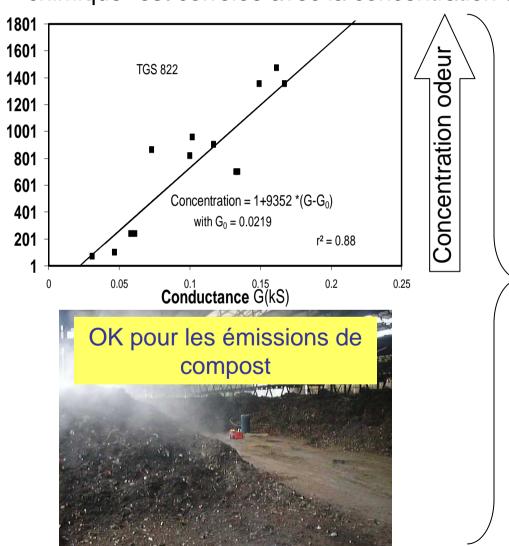
→ Le signal global du nez électronique ≈ "odeur" si la concentration "chimique" est corrélée avec la concentration d'odeur



Mais : les capteurs gaz répondent à la fois aux composés odorants et aux composés non-odorants



→ Le signal global du nez électronique ≈ "odeur" si la concentration "chimique" est corrélée avec la concentration d'odeur

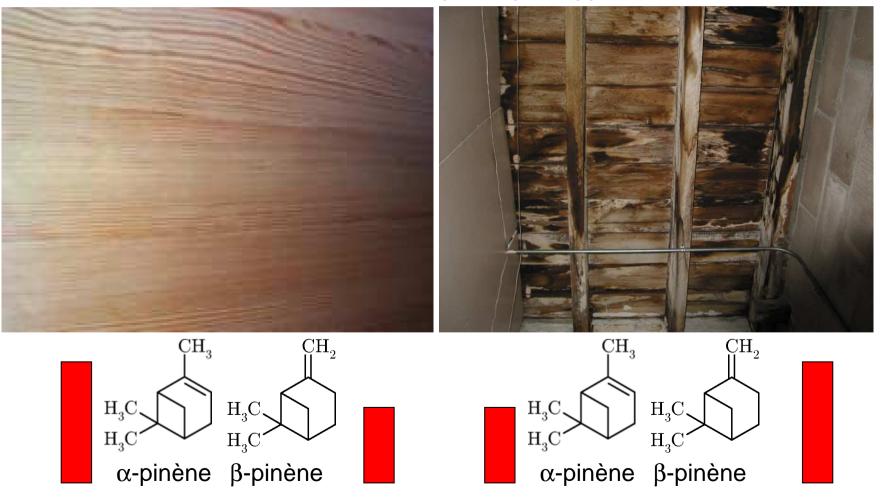


Conserver cette relation après préconcentration

Parfois : aucun composé spécifique, mais "signature" caractéristique

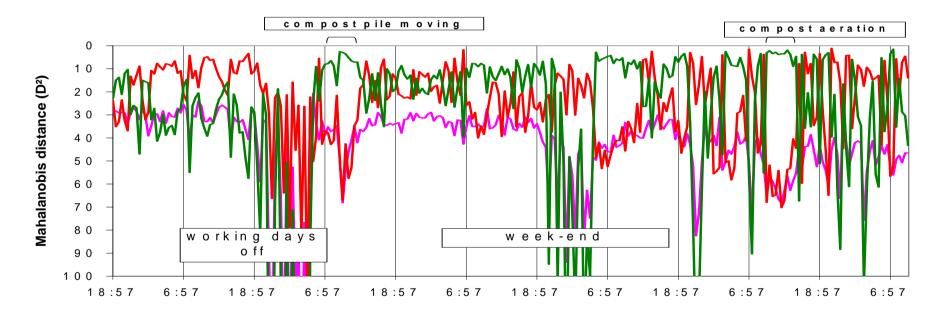
Exemple (pollution de l'air "indoor") : détection de la contamination aux moisissures de matériaux en bois

La signature fongique caractéristique ("odeur de moisi") n'inclut pas nécessairement de nouveaux composés par rapport aux matériaux sains



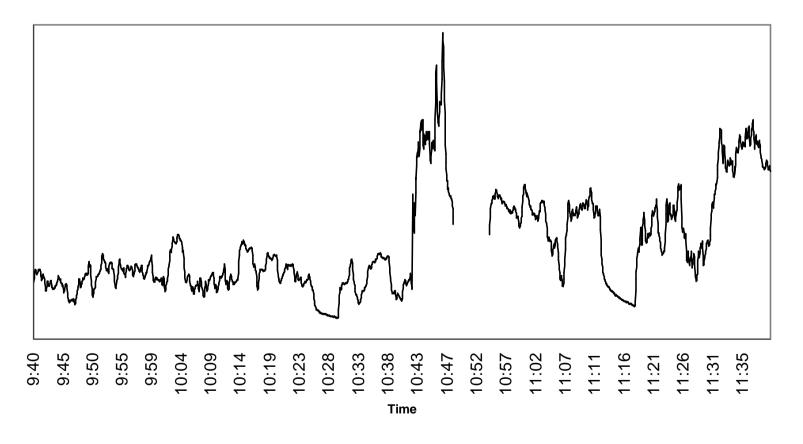
#### Problème : Préserver la dynamique de la détection

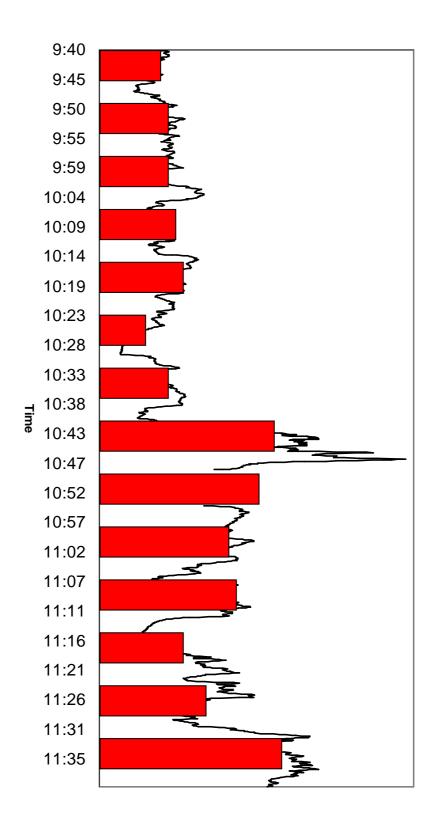
#### Monitoring continu

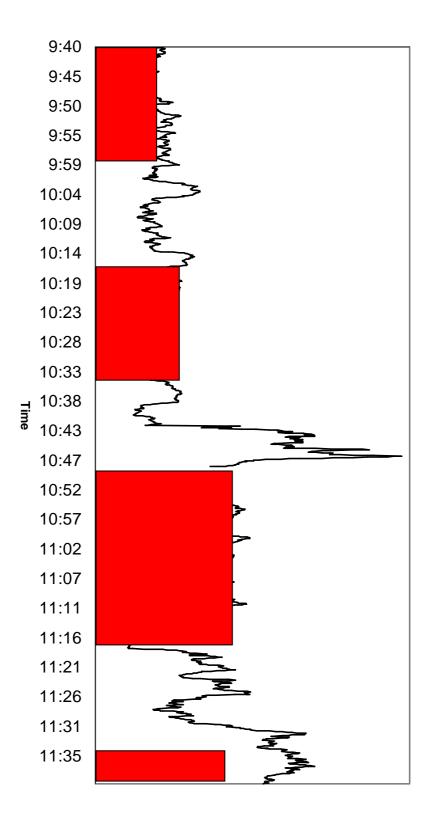


#### Idéalement

 Une pré-concentration devrait travailler de manière quasi continue, pour permettre l'analyse d'un grand nombre "d'échantillons" durant une période donnée.







# Trop de "filtrage"

En dépit de ces problèmes, le nez électronique (même sous sa forme actuelle) peut s'avérer être un outil efficace pour le monitoring d'odeurs environnementales











