



UN CRIME AU COLLEGE



Il n'y a aucun témoin mais on a retrouvé, dans la main serrée du cadavre, un morceau de tissu arraché à son agresseur. L'analyse du tissu a révélé que celui-ci portait des traces d'un liquide dont on a pu mesurer le pH. Ce pH est égal à 1.

Les premières investigations permettent de suspecter les personnes suivantes:

- La femme de ménage utilisant de l'eau de Javel
- Le cuisinier ayant utilisé du jus de citron pour réaliser un dessert.
- La documentaliste buvant du cola et de la limonade.
- L'agent d'entretien utilisant un produit déboucheur et un produit d'entretien.
- Le professeur de Physique-Chimie utilisant de l'eau du robinet et une solution d'acide chlorhydrique diluée.

Votre mission ?...Trouver le coupable parmi ces suspects.

Vous disposez de papier pH et des échantillons des différents liquides.

1/ Comment vas-tu résoudre le problème ?

.....

.....

.....

2/ A l'aide du matériel mis à ta disposition relève le pH des différents produits et complète le tableau suivant :

Produit								
Valeur du pH								

Si besoin d'un coup de pouce
scanne le QRcode avec le
logiciel i-nigma



3/ D'après le tableau qu'elles sont les solutions basiques ? Pourquoi ?

.....

.....

.....

4/ D'après le tableau qu'elles sont les solutions acides ? Pourquoi ?

.....

.....

.....

5/ Quel est le coupable ? Pourquoi ?

.....

.....

.....