

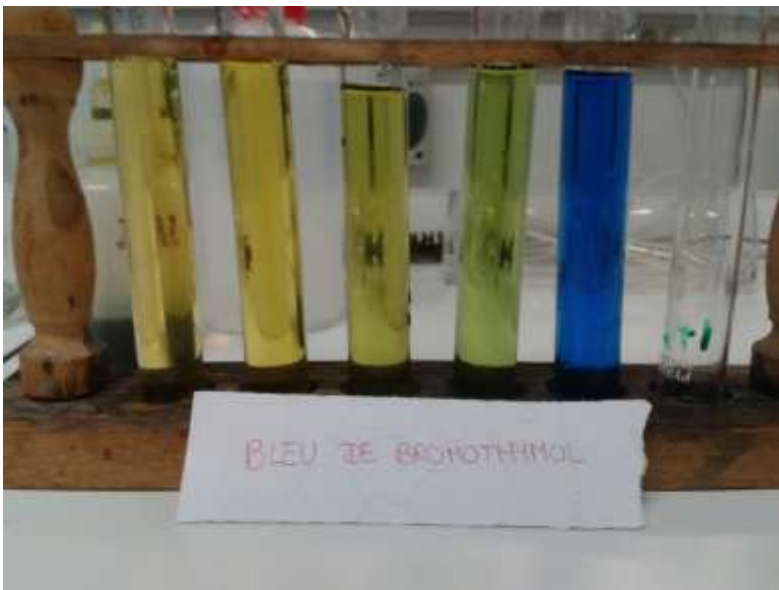
Compte rendu du TP (activité p101)

1-

a) Pour la catégorie 1, nous avons choisi le curry, nous avons observé une coloration jaune claire pour le pH 12 mais pas pour les autres tubes à essais.



Pour la catégorie 2, nous avons pris le bleu de bromothymol, et nous avons observé que pour les pH2 et pH4 la couleur des solutions obtenues était jaune, pour les pH7 et pH10 la couleur des solutions obtenues était verte et que pour le pH12 la couleur de la solution obtenue était bleu foncé.



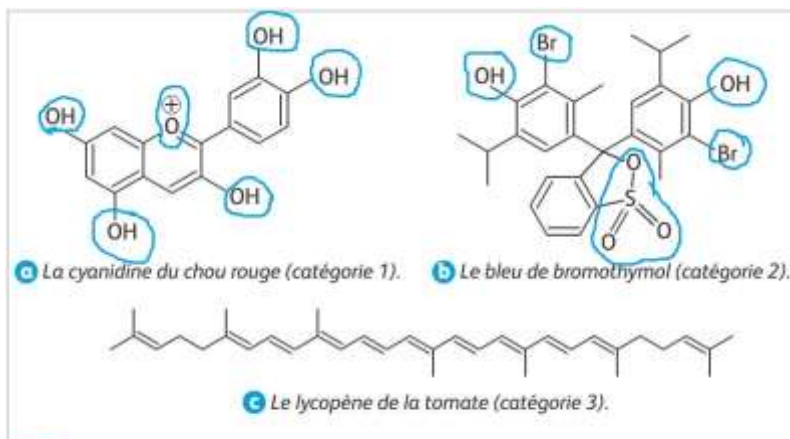
Pour la catégorie 3, nous avons choisi le jus de tomate et nous avons remarqué une coloration orange très pâle pour chacun des tubes à essais.



b) D'après nos expériences, nous pouvons en déduire que le pH n'influence pas toujours la couleur des solutions comme par exemple pour l'expérience avec le jus de tomate.

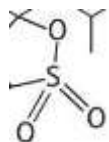
2-

a)



7 Formules topologiques des colorants présents dans certaines des solutions testées lors de l'expérience.

b) L'ion O^+ est responsable de la couleur pour la cyanidine du chou rouge. La molécule ci-dessous est responsable de la couleur du bleu de bromothymol. On remarque que les solutions contiennent toutes les deux le groupe $-OH$, hydroxyde.



3-

a) Comme nos expériences n'ont pas montrées de fortes différences de couleur suivant les pH, nous pouvons nous référer au doc6p101 pour fabriquer notre papier pH. Echelle : pH2 = rose, pH5 = violet, pH7 = bleu foncé, pH9 = bleu électrique et pH12 = jaune.

Photos de la chromatographie sur couche mince :

