

Modélisation de la formation des anneaux de liesegang

Protocole expérimental : à partir d'une vidéo en anglais, nous avons voulu réaliser la même expérience.

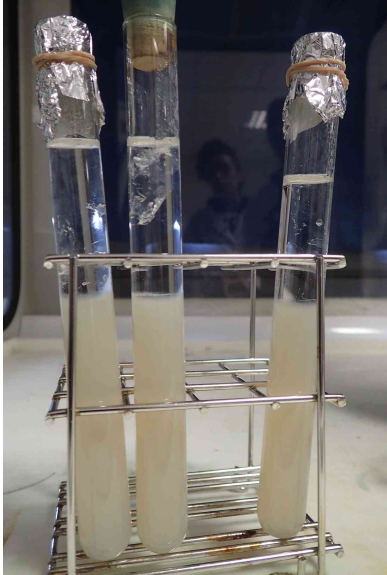

Solutions :

Ammoniaque (NH_4OH) 28 % + 0,5g ($\text{Mg Cl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) + 50 ml d'eau distillée + 2,5 g de gélose (Agar Agar)

Protocole :

- dans un bécher, nous avons mis 2,5 g de gélose et 0,5 g de MgCl_2
- à ce mélange, nous avons ajouté les 50 ml d'eau distillée
- on a fait chauffer le tout sur une plaque chauffante en remuant à l'aide d'un agitateur jusqu'à ébullition
- nous avons retiré le mélange de la plaque chauffante et nous avons attendu que le tout refroidisse pendant 10 minutes, ensuite, nous avons réparti la solution dans 3 tubes à essai.
- nous avons ensuite complété les tubes avec l'Ammoniaque (pas de quantité précise) et nous les avons bouché avec de l'aluminium ou un bouchon plastique.

Résultats :

<p>Le 24 novembre 2016, jour de l'expérience, aucune réaction a été visible, l'ammoniaque n'a pas pénétré dans la gélose :</p>	<p>Le 25 novembre, le lendemain, nous avons observé que l'ammoniaque a commencé à pénétrer dans la gélose :</p>
	

Les jours suivants nous avons vu aucune amélioration et aucune réaction particulière

le 24 janvier 2017, nous avons ressorti les tubes à essai par hasard, c'est alors que **nous avons vu que des auréoles réactionnelles s'étaient formées** :



Mais nous cherchons maintenant à savoir quelle réaction a eu lieu entre les solutions des départ afin de mieux comprendre le phénomène.

