



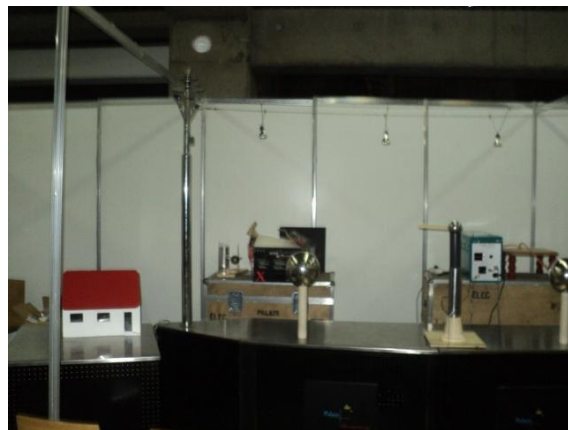
SALON DE LA VULGARISATION DES SCIENCES Université 20 aout 1955 -Skikda- 05-08 MAI 2018

Fiche technique de la manifestation scientifique

Le périple national de la vulgarisation des sciences continue de sillonner les grandes villes universitaires, après Oran, Constantine, Ouargla, Alger, El Oued c'est à l'université 20 aout 1955 de Skikda que va se dérouler le prochain salon de la vulgarisation des sciences.

La Direction Générale de la Recherche Scientifique et du Développement Technologique, conformément aux missions qui lui incombent et aux objectifs arrêtés dans le cadre de la politique nationale de recherche, en matière de diffusion de la culture scientifique et technique ainsi que des savoirs et connaissances, organise "**le salon de la vulgarisation des sciences**" à l'université 20 aout 1955 de Skikda du 05 au 08 Mai 2018 et ce, notamment à travers l'exposition des manips et démonstrations suivantes:

- **Physique** : table électrostatique ; (surface 100m² ; 16x6)



Quelques objectifs :

- Comprendre l'effet de protection dû aux enceintes métalliques fermées connues sous le nom de cages de Faraday.

- Elucider les forces électrostatiques et comprendre l'effet d'électrisation.
- Comprendre le fonctionnement du paratonnerre qui a pour but d'imposer à la foudre un point de chute au sol précis afin d'éviter les accidents dus à un point d'impact aléatoire.
- Fabrication des condensateurs de formes différentes.
- **Mathématiques : ateliers d'exercices et d'applications.**
(surface 20 m² ; 10mx2m)
- Montage de polyèdre géant ;
- Jeux éducatifs d'éveil et d'intelligence (montages de formes, de puzzles,...);



Graphes eulériens



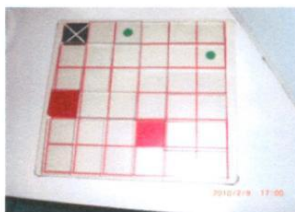
Cubes de Conway



Petits cubes



Cylindres colorés



Pavages par des dominos



Pavages par des équerres



Pavage quasi-périodiques



Pavage II



Demi-tétraèdres



Tour de Hanoï



Cubes et les perspectives



Triangles magiques

Chimie : expériences et manips animées par l'équipe du Centre de Recherche en Analyses Physico-chimiques (CRAPC) ;

1. Dosage de l'eau oxygénée :
But : Réalisation d'un dosage d'oxydoréduction,
2. Stabilité d'un oxyde dans les solutions basiques, acides et neutres « Hématite Fe₂O₃ » :
But : Tester la stabilité de l'oxyde de fer Fe₂O₃ dans les milieux basiques, acides et neutres.

3. Analyse qualitative de la dureté de l'eau :
But : Déterminer d'une manière qualitative et quantitative la dureté d'une eau.

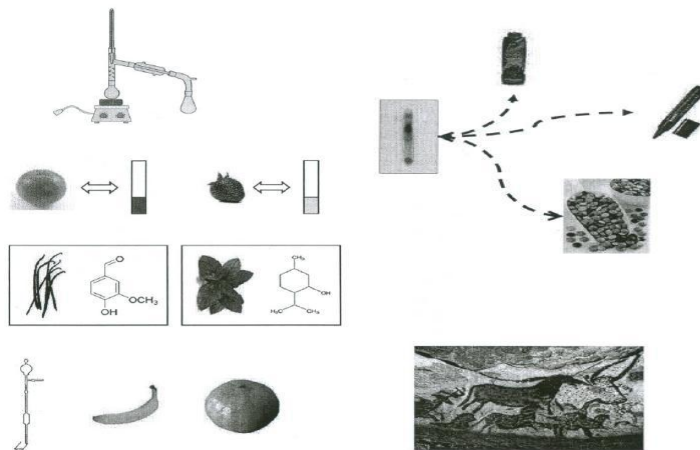
4. Dosage de l'acidité d'un vinaigre :
But : Le but de ce dosage est de vérifier à partir d'un dosage acido- basique le degré d'acidité d'un vinaigre blanc du commerce, c'est à dire la masse de l'acide éthanoïque pur contenu dans 100g de vinaigre.

5. Coloration de la laine :
But : Procédé de coloration de la laine.

6. Fabrication de la flamme sans feu :
But : Allumage de la flamme à partir d'une réaction chimique

7. L'effet poly-électrolyte :
But : Mise en évidence de l'effet d'un sel sur contraction d'un gel.

8. Gonflement des hydrogels :
But : Mise en évidence de la capacité d'absorption d'eau d'un réseau réticulé



Expositions :- "Le saviez-vous" ?

- "Le Biomimétisme ou la nature au service de la Technologie"