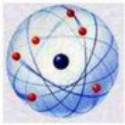
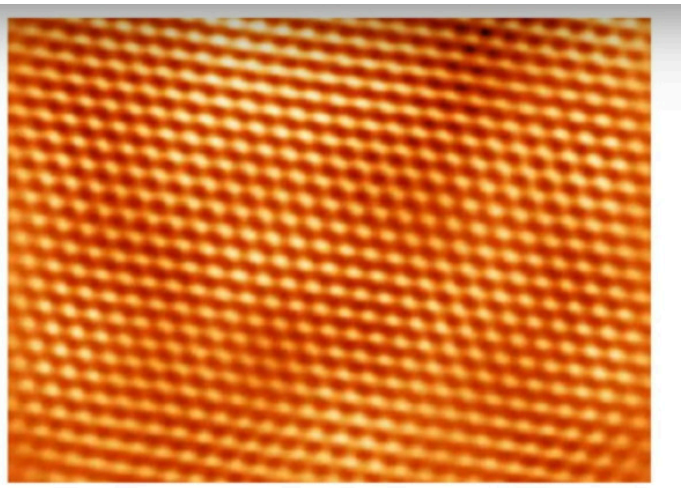
Retourner à : Chimie – 4eme

lien : https://www.youtube.com/watch?v=97MQoUNqMuk

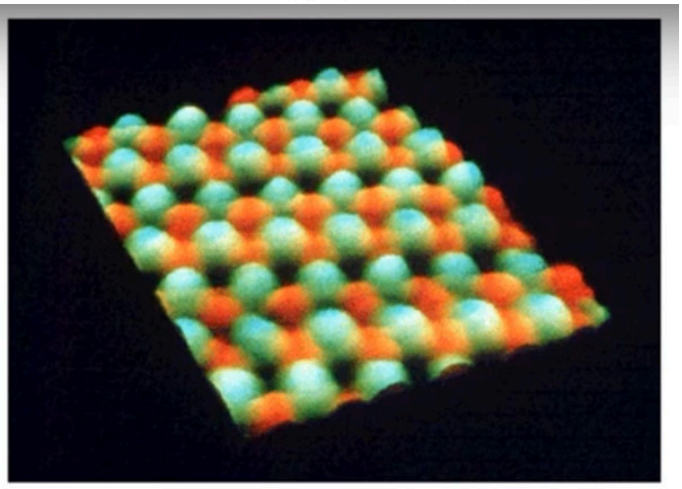
---

lien : https://www.youtube.com/watch?v=aTeggDkmnKI

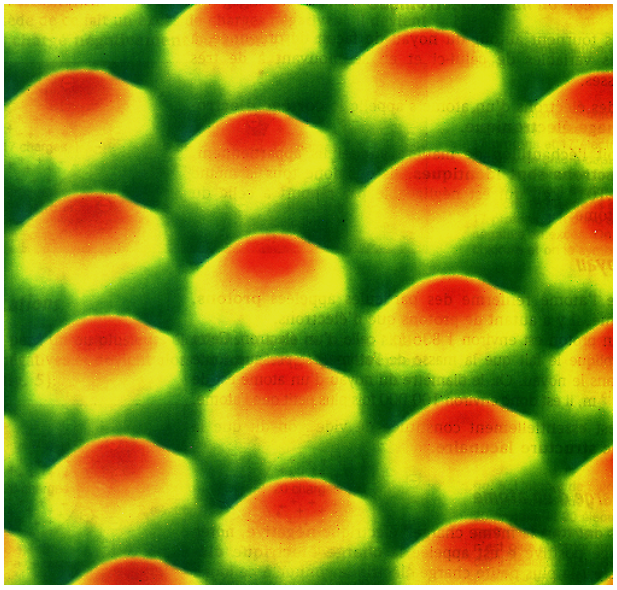
Scientifiques	**Démocrite et Leucipe** (grecs)	**Dalton** (anglais)	**Thomson** (anglais)	**Rutherford** (néo-Zélandais)	**Bohr** (danois)	**Physique moderne**
« Portrait »						
Date de découverte	**400 avant J C**	**1810**	**1897**	**1911**	**1922**	
Modèle utilisé	Particules indivisibles « atomos» qui signifie indivisible en grec. (grain de matière, grain de poussière…)	Les atomes sont représentés par des sphères.	Il imagine l'atome comme une sphère remplie d'une substance électriquement positive et fourrée d'électrons négatifs "comme des raisins dans un cake".	L'atome est surtout constitué de vide. Au centre de l'atome doit se trouver une masse importante positive (que Rutherford appela noyau). Ce noyau doit être extrêmement petit et dense. L'atome est neutre, il y a autant de charges positives que de charges négatives. Il propose un modèle atomique comparable au système solaire: autour d'un noyau soleil gravitent des " électrons planètes" chargés négativement	Son travail s'inspira du modèle nucléaire de l'atome de Rutherford. Il proposa que les électrons ne pouvaient occuper que des orbites bien précises	Un noyau central entouré d'électrons en mouvement. Les électrons n'ont pas un trajet bien défini mais une certaine probabilité de présence.
Schéma du modèle						



Atomes d'or observés au microscope électronique



Molécules d'eau observées au microscope électronique



Leçon précédente
Activité documentaire sur l’air
Vous devez vous inscrire pour accéder au cours.
Leçon suivante
Video sur les atomes et molécules