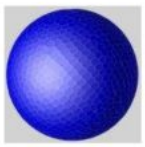
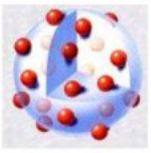
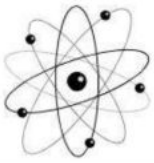
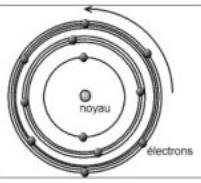
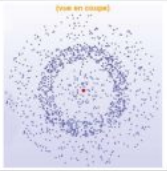
Retourner à : Organisation et transformation de la matière

Les différents modèles de l'atome dans l'Histoire…

Scientifiques	Démocrite et Leucipe	Dalton	Thomson	Rutherford	Bohr	Physique moderne
« portrait »						
Date de découverte	**400 avant JC**	**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.	Son travail s'inspira du modèle nucléaire de l'atome de Rutherford, dans lequel l'atome est considéré comme un noyau compact entouré d'un nuage d'électrons. Les charges négatives gravitent autour du noyau comme les planètes autour du soleil.	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						

Leçon précédente
Histoire de l'atome – activité
Leçon suivante
Texte de Charpak sur la constitution des atomes