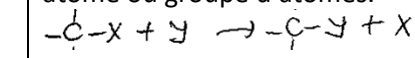
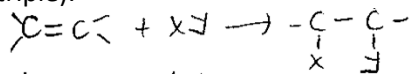
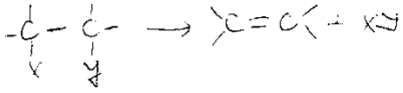
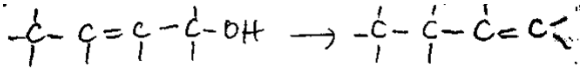
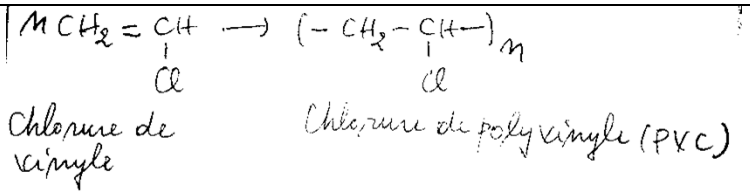
FICHE DE PREPARATION N° 36/CH/2

Branche : CHIMIE / CHIMIE GENERALE
Sujet de révision : Isomérie
Sujet de la leçon : Grandes réactions en Chimie organique
Matériel Didactique : Craies de couleur, Tableau Périodique
Manuels consultés : Maitriser la Chimie 2

Date :……, le……/……/20……
Ecole : …….
Classe : 2SC
Heure :
Enseignant : ……

Objectif Opérationnel : A la fin de la leçon, l'élève qui l'aura suivie devra être suivie devra être capable de distinguer correctement différents types de réactions organiques sans se référer à ses notes de cours endéans ± 5 minutes

Timing	NOTES METHODOLOGIQUES	MATIERE A ENSEIGNER
±5'	**I. INTRODUCTION.** **1. REVISION** ✓ Distinguez les types d'isomères **2. MOTIVATION** ? **3. ANNONCE DU SUJET** Inscrivez le titre dans vos JC **4. ANNONCE DE L'OBJECTIF** **Cfr l'en-tête**	✓ Isomères de chaines ✓ Isomères de positions ✓ Isomère de fonctions? Grandes réactions en Chimie organique Aujourd'hui, nous allons étudier Grandes réactions en Chimie organique.
±40'	**II. DEVELOPPEMENT**	**Grande réactions en chimie organique**: • **Réactions de substitution** Ce sont des réactions au cours desquelles un atome ou groupe d'atomes attaché à un atome de carbone est remplacé par un autre atome ou groupe d'atomes.  • **Réactions d'addition** Ce sont des réactions au cours desquelles une molécule se fixe sur une chaine carbonée insaturée en simplifiant la liaison multiple (double ou triple).  • **Réactions d'élimination** Ce sont des réactions au cours desquelles une petite molécule s'enlève d'une chaine carbonée en créant une insaturation ou un cycle. Ce sont des réactions inverses des réactions d'addition.  • **Réactions de réarrangement ou de transposition** Ce sont des réactions au cours desquelles certains atomes, groupements fonctionnels ou groupes d'atomes (substituant) d'une molécule migrent d'un atome de carbone vers un autre atome de carbone. Ex.  • **Réactions de réarrangement ou de transposition** Ce sont des réactions au cours desquelles les molécules simples appelés monomères se soudent entre elles, le plus souvent par simplification de doubles liaisons pour former une longue chaine de masse molaire élevée appelée macromolécule ou polymère. Si le nombre de monomères est très grand, on parle de haut-polymère.

		 Ex.
	III. <u>SYNTHESE ET APPLICATION</u> Precisez la nature des réactions suivantes : ✓ $C_6H_6 + 3Cl_2 \rightarrow C_6H_6Cl_6$ ✓ $C_6H_6 + Cl_2 \rightarrow C_6H_5Cl + HCl$ ✓ $C_6H_6 + HNO_3 \rightarrow C_6H_5 - NO_2 + H_2O$ ✓ $CH_3 - COCl + C_6H_6 \rightarrow C_6H_5 - CO - CH_3 + HCl$ ✓ $CH_3 - CH_2 - CH_2Br + NaOH \rightarrow CH_3 - CH = CH_2 + NaBr + H_2O$	✓
AUTO CRITIQUE		