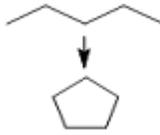
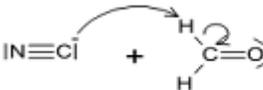
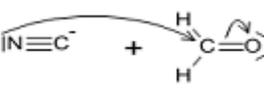
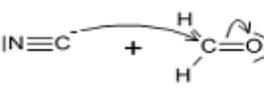
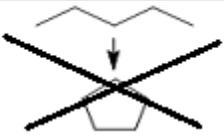
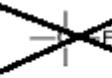
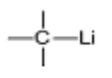
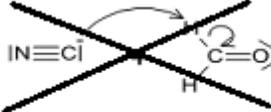
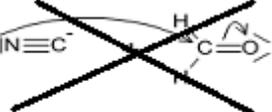


TRANSFORMATIONS EN CHIMIE ORGANIQUE - QCM : barrer la ou les mauvaises propositions			
1. Il y a modification de groupe pour la transformation :	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 \\ \downarrow \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{OH} \end{array}$		$\begin{array}{c} \text{propanamine} \\ \downarrow \\ \text{propan-1-ol} \end{array}$
2. La réaction d'équation $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ est une réaction :	d'addition	de substitution	d'élimination
3. La réaction d'équation $\text{H}_3\text{C}-\text{I} + \text{HO}^- \rightarrow \text{H}_3\text{C}-\text{OH} + \text{I}^-$ est une réaction :	d'addition	de substitution	d'élimination
4 La polarisation des liaisons est correctement représentée pour :	$\delta^- \text{C} - \text{N}^{\delta+}$	$\delta^- \text{C} - \text{Cl}^{\delta+}$	$\delta^+ \text{C} - \text{O}^{\delta-}$
5. Le carbone engagé dans la liaison est un site donneur :			
6. Les flèches courbes tracées pour montrer un mécanisme réactionnel :	représentent le mouvement d'un doublet d'électrons	vont du site donneur vers les site accepteur	vont du site accepteur vers le site donneur
7 L'ion cyanure $\text{N}\equiv\text{C}^-$ réagit en une seule étape avec le méthanal pour donner $\text{N}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{O}^-$ selon le mécanisme :			

## Correction.

### Exercice 3 : (4,5 points) : 0,5 point par bonne réponse.

TRANSFORMATIONS EN CHIMIE ORGANIQUE - QCM : barrer la ou les mauvaises propositions			
1. Il y a modification de groupe pour la transformation :	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 \\ \downarrow \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{OH} \end{array}$	<del></del>	$\begin{array}{c} \text{propanamine} \\ \downarrow \\ \text{propan-1-ol} \end{array}$
2. La réaction d'équation $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ est une réaction :	d'addition	<del>de substitution</del>	<del>d'élimination</del>
3. La réaction d'équation $\text{H}_3\text{C}-\text{I} + \text{HO}^- \rightarrow \text{H}_3\text{C}-\text{OH} + \text{I}^-$ est une réaction :	<del>d'addition</del>	de substitution	<del>d'élimination</del>
4. La polarisation des liaisons est correctement représentée pour :	<del><math>\delta^- \text{C} - \delta^+ \text{O}</math></del>	<del><math>\delta^- \text{C} - \delta^+ \text{O}^-</math></del>	$\delta^+ \text{C} - \text{O} \delta^-$
5. Le carbone engagé dans la liaison est un site donneur :	<del></del>		<del></del>
6. Les flèches courbes tracées pour montrer un mécanisme réactionnel :	représentent le mouvement d'un doublet d'électrons	vont du site donneur vers les site accepteur	<del>vont du site accepteur vers le site donneur</del>
7. L'ion cyanure $\text{N}\equiv\text{C}^-$ réagit en une seule étape avec le méthanal pour donner $\text{N}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{O}^-$ selon le mécanisme :	<del></del>	<del></del>	