










1 ^{ère} STL – SPCL CHIMIE	www.leonardvinci.e-monsite.com Partie 3 : Synthèses organiques	
---------------------------------------	--	---

Plan de travail P3F3	Réactivité des molécules organiques	
--------------------------------	--	---

	<p><u>Savoir/Savoir-faire :</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Donner la représentation de Lewis d'un atome, d'une molécule ou d'un ion - Définir l'électronégativité d'un atome - Utiliser l'effet inductif pour montrer la polarisation des liaisons covalentes - Montrer l'influence de l'effet inductif sur la réactivité des acides carboxyliques et des alcools - Définir l'effet mésomère - Déterminer la forme la plus stable dans les différentes formes mésomères d'une molécule - Comparer l'acidité des acides et des alcools en utilisant la mésomérie
Travail en classe	
	<p><u>Visualiser la vidéo :</u></p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> La représentation de Lewis <input type="checkbox"/> Les effets inductifs et mésomères
	<p><u>Synthèse</u></p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Faire le résumé de la fiche 3
	<p><u>Exercices</u></p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Faire les exercices d'application (Ex 1 et 2)
Travail à la maison	
	<p><u>QCM :</u></p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> QCM : Les molécules
	<ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Refaire les exercices d'application (correction détaillée en ligne)
	<p><u>Pour approfondir</u></p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Visualiser les vidéos capsules de cours

