

2-2) La molécule de 2-méthylpropan-2-ol subit ^{2 modifications structurales essentielles} une substitution car l'atome OH est remplacé par l'atome de chlore et un ^{intervient} changement de groupe caractéristique apparaît: ~~l'alcool~~ devient un alogéno alcane.

2-3) L'équation bilan de la réaction est: ~~$\text{HCO}_3^- + \text{H}^+(\text{aq}) \rightarrow$~~



H^+ ~~est~~ équivalent à H_3O^+ .

La remarque du protocole est alors justifiée car sinon on aurait une suppression de gaz.

2-4) Le sulfate de magnésium anhydre permet d'enlever les résidus d'eau.

2-5) ~~pour obtenir un produit pur~~

D'abord, on commence par faire un tableau d'avancement pour décrire l'évolution du système chimique.

	$1 \text{ } \text{C(CH}_3)_3\text{OH}$	$+ 1 \text{ HCl}$	$\xrightarrow{\text{CaCl}_2}$	$1 \text{ } \text{C(CH}_3)_3\text{Cl}$	$+ 1 \text{ H}_2\text{O}$
V (mL)	15	50			
m (g)	12	22		14,8	2,9
E.I (mol)	0,16	0,60		0	0
E.F (mol)	$0,16 - x_{\text{max}}$	$0,60 - x_{\text{max}}$		$x_{\text{max}} = 0,16$	$x_{\text{max}} = 0,16$