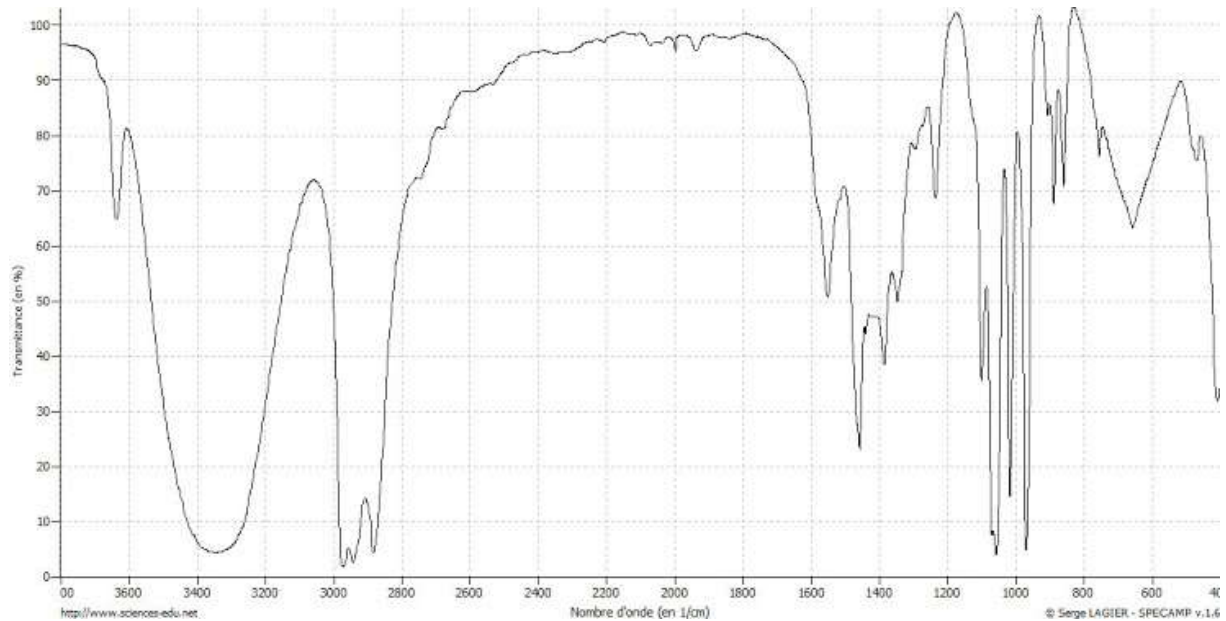


Correction évaluation formative : les spectres IR

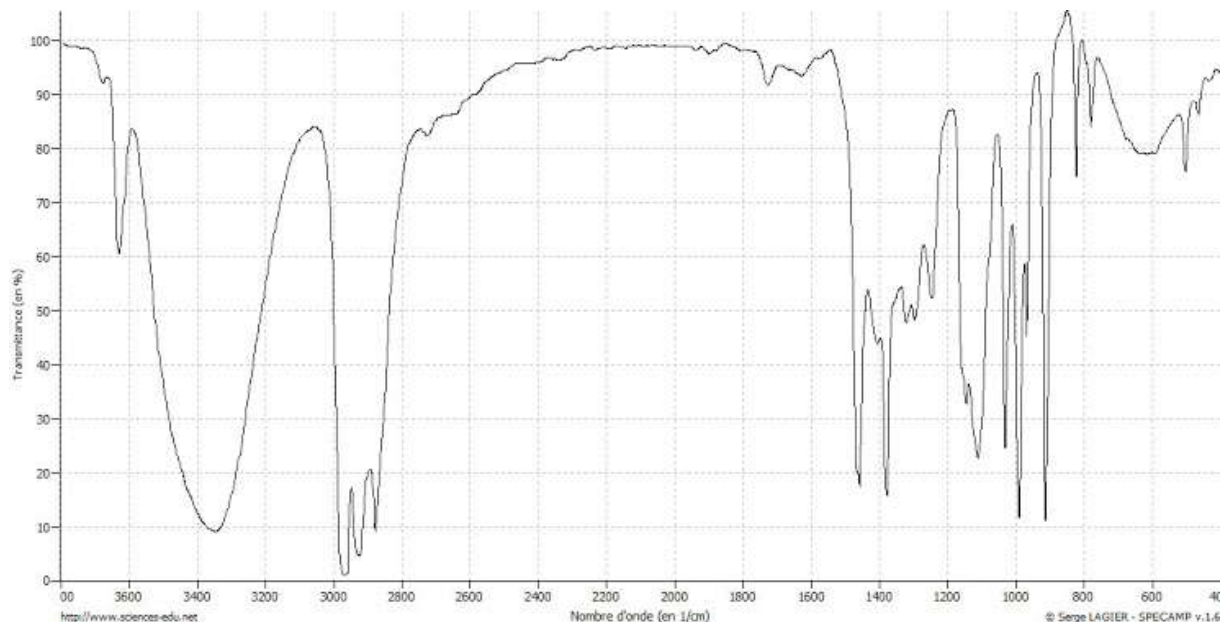
1.



On n'observe pas le pic caractéristique de C=O à 1700 cm^{-1} . Nous observons une bande large $3200\text{-}3400\text{ cm}^{-1}$, caractéristique du groupe -OH, alcool. Nous avons donc un alcool à 3 carbones.

Réponse : propan-1-ol, propanol, propan-2-ol

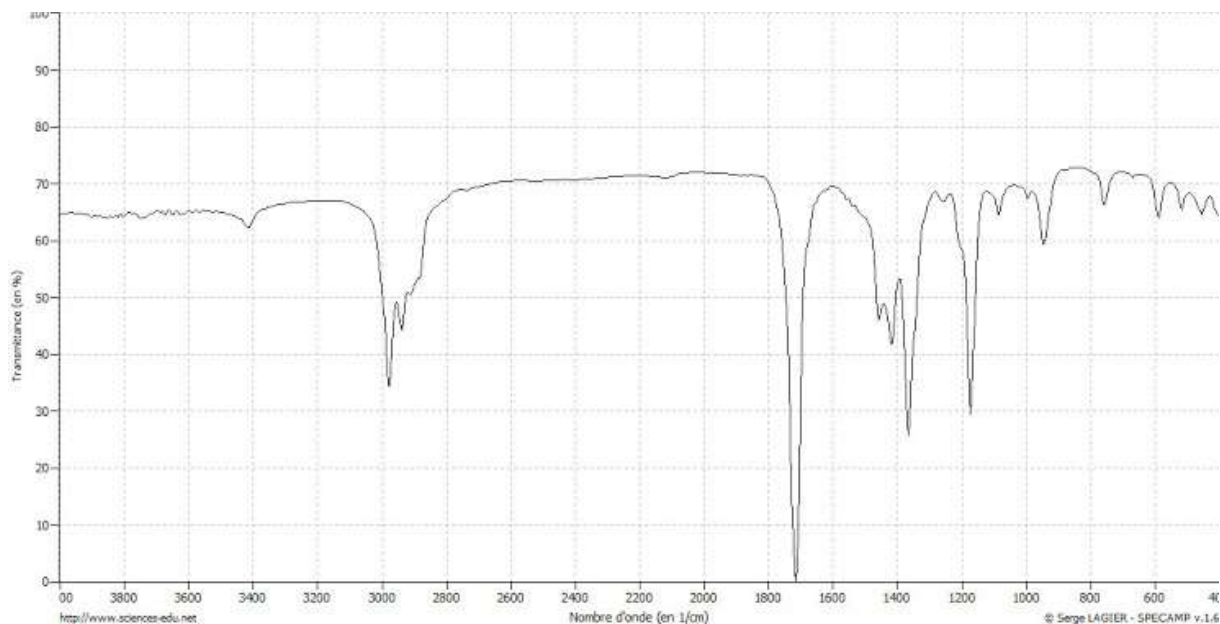
2.



On n'observe pas le pic caractéristique de C=O à 1700 cm^{-1} . Nous observons une bande large $3200\text{-}3400\text{ cm}^{-1}$, caractéristique du groupe -OH, alcool. Nous avons donc un alcool à 4 carbones.

Réponse : butan-1-ol, butanol, butan-2-ol

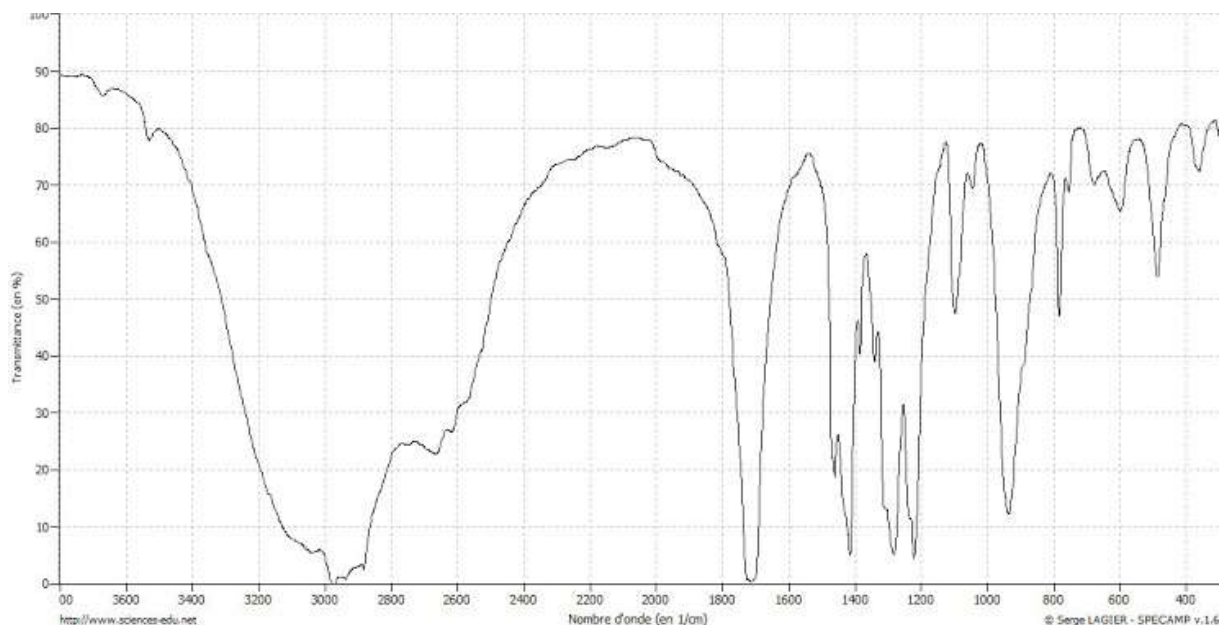
3.



On observe le pic caractéristique de C=O à 1700 cm⁻¹. Et c'est tout. C'est donc une cétone à 4 carbones.

Réponses : butan-2-one

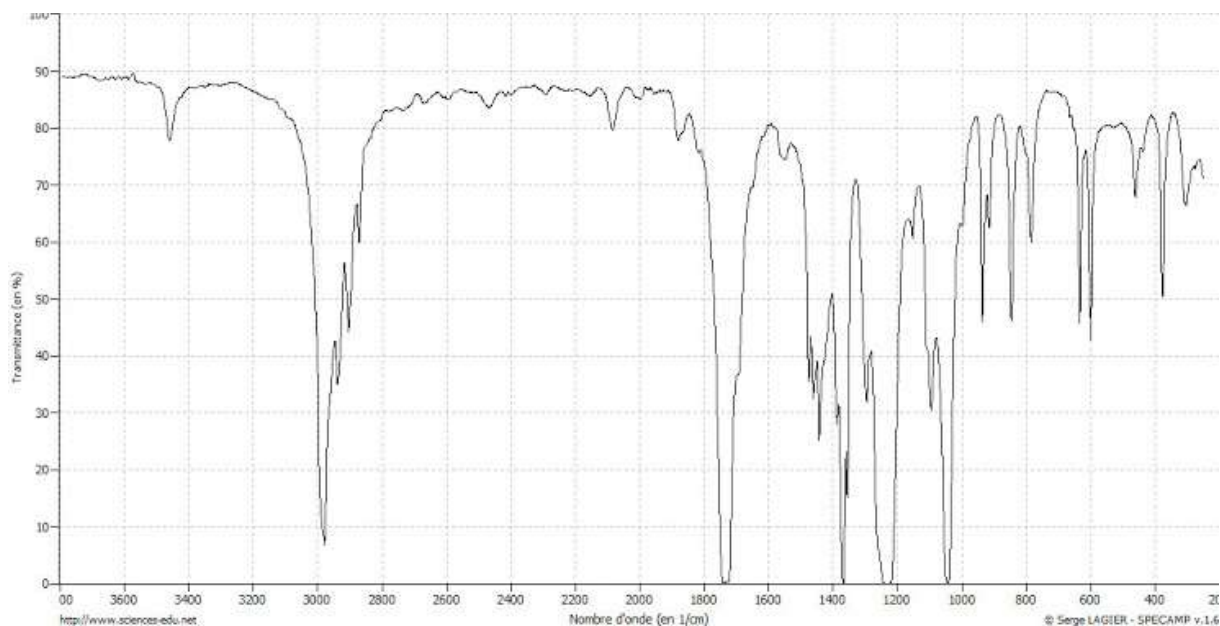
4.



On observe le pic caractéristique de C=O à 1700 cm⁻¹. Et une bande large caractéristique du groupement -O-H entre 3200 et 3400 cm⁻¹. C'est donc un acide carboxylique en 4 carbones.

Réponses : acide butanoïque, acide 2 méthyl-propanoïque

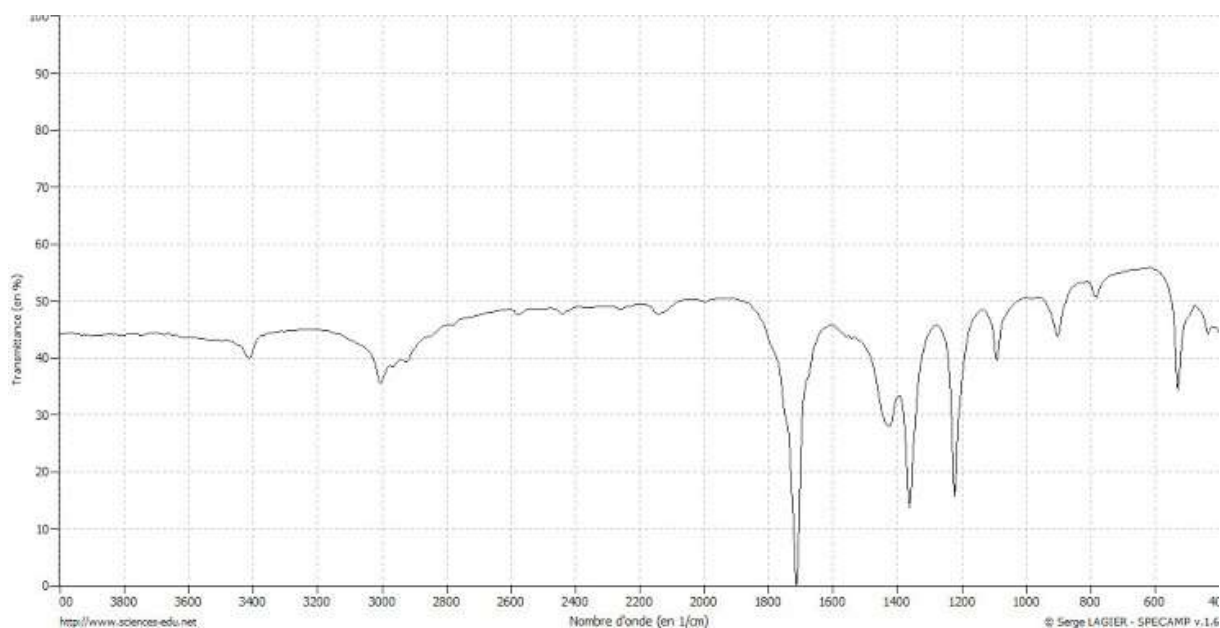
5.



On observe le pic caractéristique de C=O à 1700 cm⁻¹. Et dans la partie d'empreinte digitale le groupement C-O entre 1000 et 1300 cm⁻¹. C'est donc ester en 4 carbones.

Réponses : ethanoate d'éthyl, propanoate de methyl, methanoate de propyl

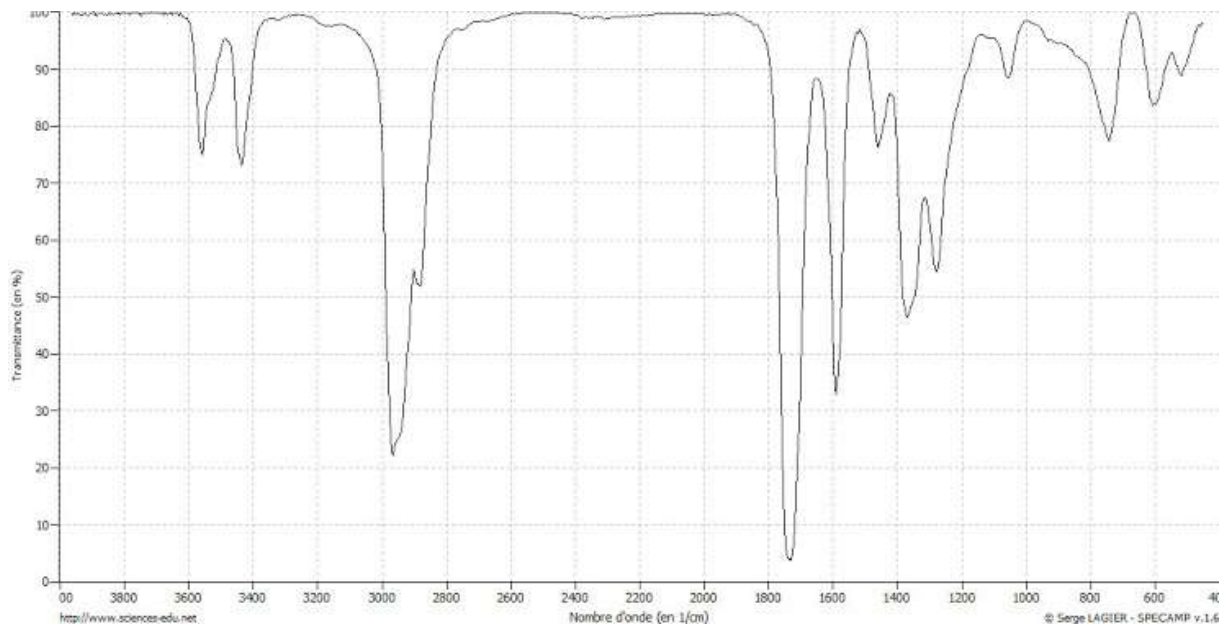
6.



On observe le pic caractéristique de C=O à 1700 cm⁻¹. Et c'est tout. C'est donc une cétone à 3 carbones.

Réponses : propan-2-one

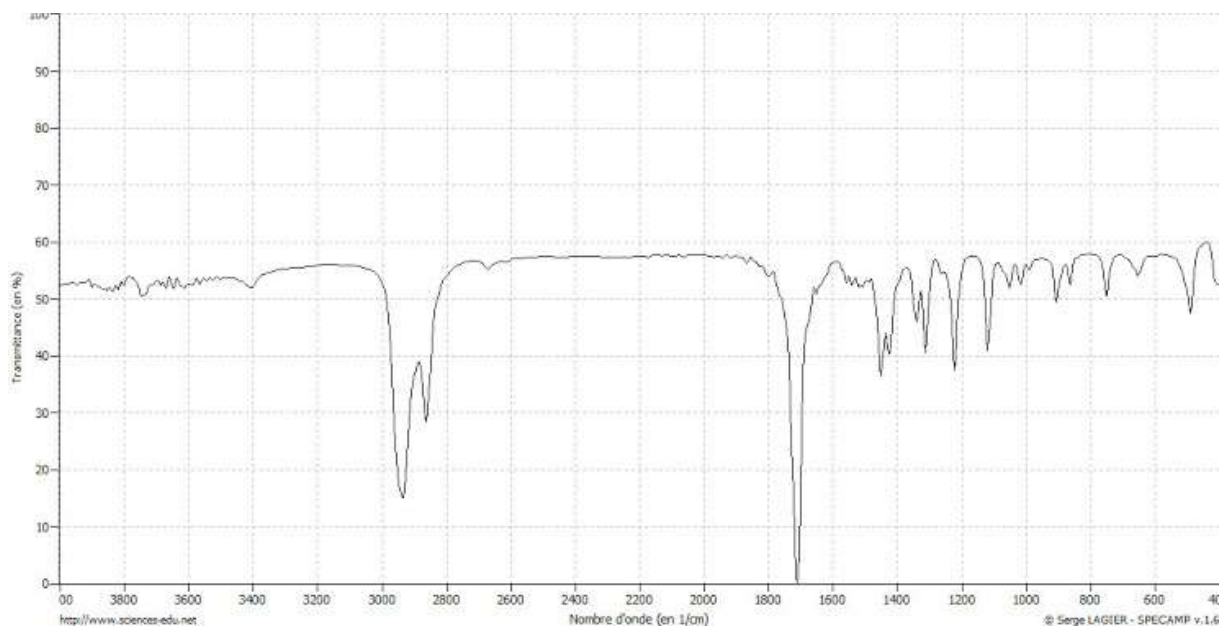
7.



On observe le pic caractéristique de C=O à 1700 cm^{-1} . Et deux pics N-H dans la bande 3500 cm^{-1} . C'est donc un amide en 5 carbones.

Réponses : pentanamide

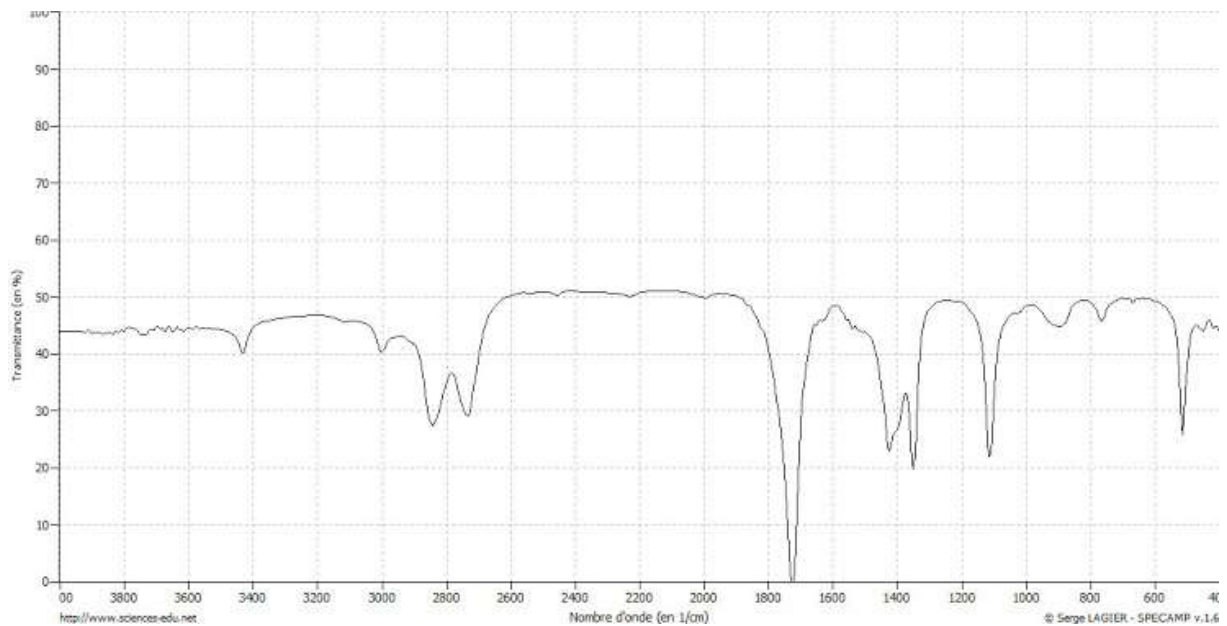
8.



On observe le pic caractéristique de C=O à 1700 cm^{-1} . Les deux pics entre $2800\text{-}3000\text{ cm}^{-1}$ ne sont pas exploitables. C'est donc une cétone à 2 carbones.

Réponses : Il n'existe pas de cétone à deux carbones. Aucun réponse valable.

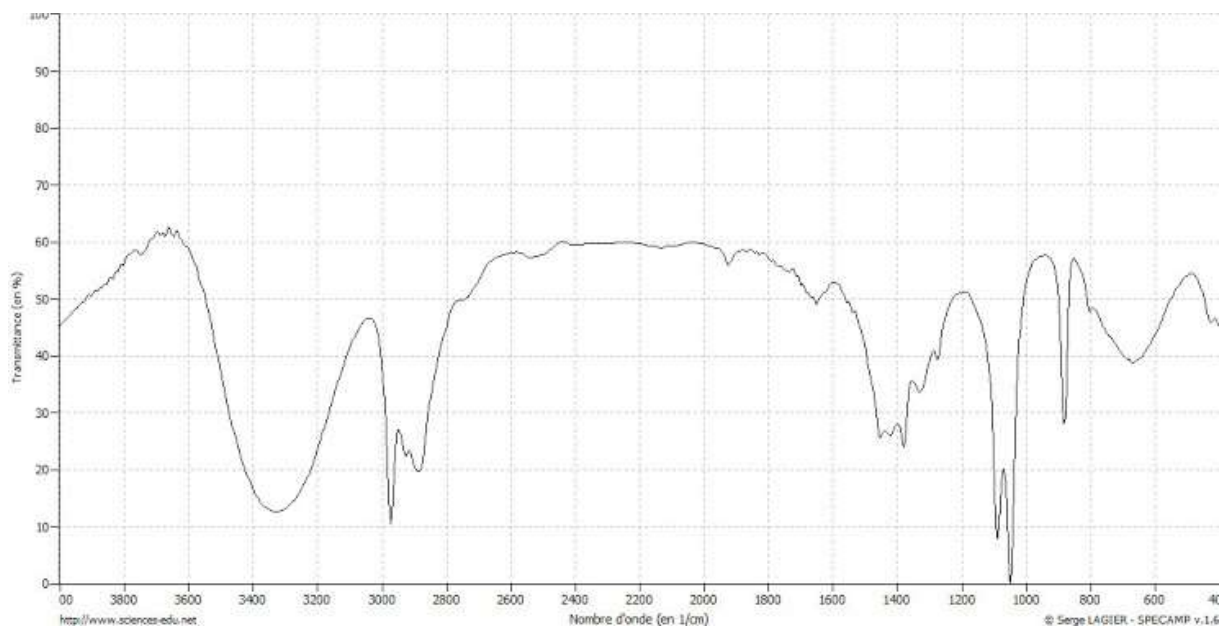
9.



On observe le pic caractéristique de C=O à 1700 cm^{-1} . Présence de la liaison C-H entre 2750 et 2900 cm^{-1} . C'est un aldéhyde en 2 carbones.

Réponse : éthanal, éthan-1-al

10.



On n'observe pas le pic caractéristique de C=O à 1700 cm^{-1} . Nous observons une bande large $3200-3400\text{ cm}^{-1}$, caractéristique du groupe -OH, alcool. Nous avons donc un alcool à 2 carbones.

Réponse : ethanol, éthan-1-ol