

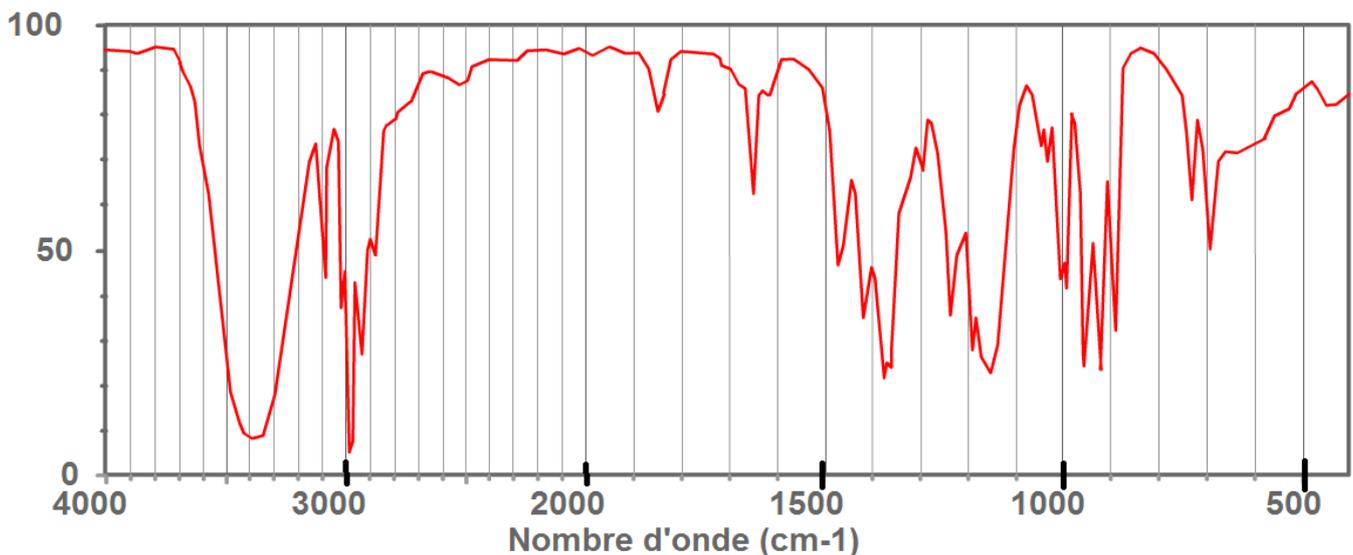
CONTROLE

Exercice 1 :(10pts)

- 1- La spectrométrie d'absorption atomique est basée sur la théorie de la quantification de l'énergie de l'atome ? Expliquer.
- 2- Quelles sont les types de solvants utilisés en IR ? Donner deux exemples.
- 3- En chromatographie, Quand peut-on dire qu'on a une colonne efficace ?
- 4- Lorsqu'on applique une différence de potentiel à la lampe à la cathode creuse, décrire le phénomène ?
- 5- Dans la SAA, Quel est le type de flamme utilisé et quel avantage présente cette flamme ?
- 6-Si on veut doser les alcalino-terreux par SAA
 - Quel type d'interférence peut-on rencontrer ? Donner une définition simple de cette interférence ?
 - Citer les autres types d'interférences ?
 - Comment peut-on faire pour corriger cette interférence ?

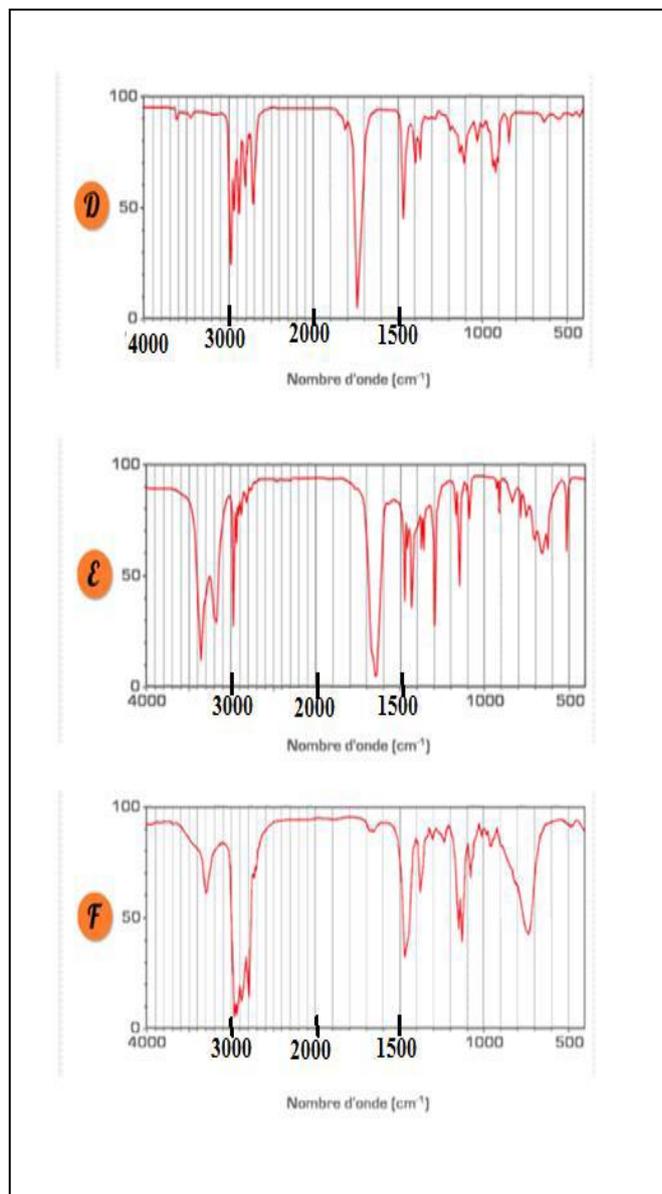
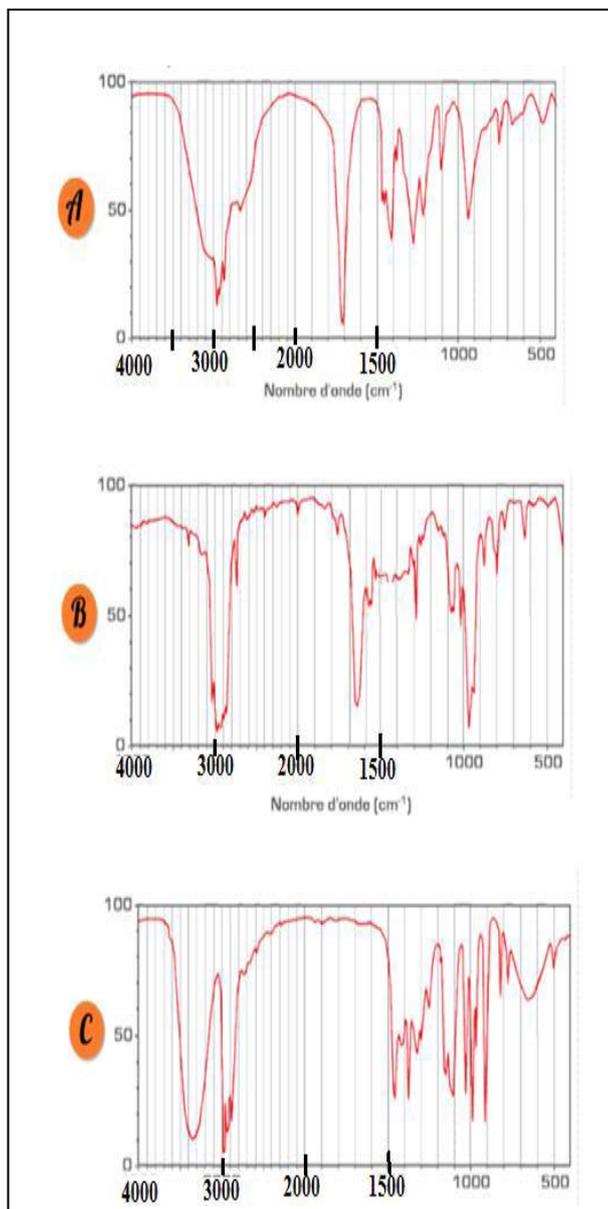
Exercice 2 :(03pts)

Nommer le(s) groupe(s) caractéristique(s) présent(s) dans la molécule étudiée



Exercice 3 (07pts)

Donner à chaque spectre la fonction principale et attribuer à chacun des spectres IR ci-dessous une molécule : acide pentanoïque, 2-methylpropanal, pent-2-ène, N-butylbutanamine, butan-2-ol, 2-methylpropanamide.



BONNE