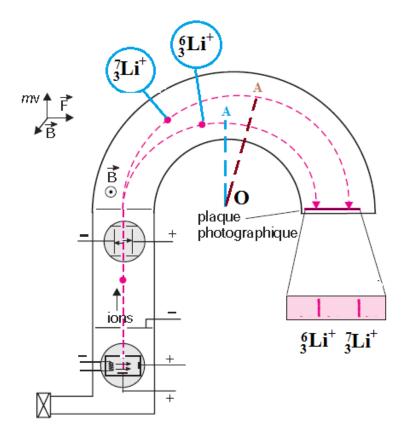
Exercice 1:

Soit les ions $^6{}_3\text{Li}^+$ et $^7{}_3\text{Li}^+$ qui sortent de la chambre de d'ionisation avec une vitesse négligeable, puis accélérés par la tension U =1000 V dans la chambre d'accélérateur et pénètrent dans une cavité hémicylindrique où régie un champ magnétique perpendiculaire constant B = 0,12T.

- Déterminer le rayon OA du trajectoire de l'ion, en fonction de la masse m, sa charge q, champ magnétique B, et la tension U ?
- Calculer la distance entre deux taches obtenues sur un détecteur placé dans le plan (schéma) ?



Donnée: masse de proton = masse de neutron = 1,67 10⁻²⁷ Kg.

Exercice 2:

Un échantillon de benzoate de méthyle (C8H8O2) est analysé par spectroscopie de masse. Les résultats montrent un pic principal à m/z=136 et un pic secondaire à m/z=92. Quels sont les fragments moléculaires observés ?

Exercice 3 : Donner les réponses exactes

1)	La spectroscopie de masse est utilisée principalement pour :
	Analyse qualitative des composés inorganiques
	Analyse quantitative des composés inorganiques
	Analyse structurale des composés organiques
	Analyse quantitative des composés organiques
2)	Le pic de l'ion parent est aussi :
	Pic de base
	Pic de la molécule ion
	Pic de la molécule parent
	Pic de l'ion M+1
3)	Dans la spectroscopie de masse l'abondance est tracée en fonction de :
	Masse de l'ion
	m/e de l'ion
	Charge de l'ion
	Volume de l'ion
4)	Le chlore montrepics dans la spectroscopie de masse :
	01 pic
	02 pics identiques
	02 pics non identiques
	03 pics non identiques
5)	La deuxième partie de du spectroscope de masse est :
	Ionisateur
	Détecteur
	Analyseur de masse
6)	Quel est le nom de gaz utilisé :
	Ethane
	Butane
	Méthane
	Propane
7)	Ions de masse moléculaire supérieures à la masse de l'ion molécule représente :
	Ions de base
	Ions isotopes
	Ions de la molécule
	Fragments non chargés

Exercice 4:

Interpréter les spectres suivants :