

## Phase relative de 2 condensats [T.284] simultanément présents dans un piège

### But de ce cours

- Décrire des expériences réalisées à Boulder et portant sur des mélanges de 2 condensats d'atomes de  $^{87}\text{Rb}$  préparés dans les niveaux hyperfins  $F=1$  et  $F=2$  (Références 1 à 6)
- Comment préparer et détecter de tels mélanges ?

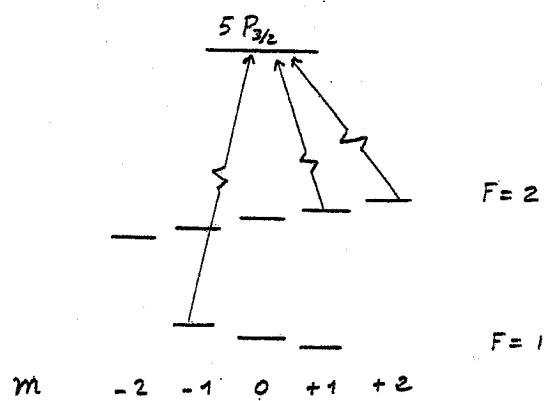
- Quelle est leur dynamique sous l'effet des interactions entre atomes ?
- Peut-on les préparer avec une phase relative bien définie et suivre l'évolution ultérieure de cette phase ?

### Autres expériences analogues à M.I.T.

Sur des condensats d'atomes de Sodium dans des niveaux Zeeman différents, piégés dans un piège laser

(Référence 7 )

## Sous-niveaux de l'état fondamental de $^{87}\text{Rb}$ [T.285]



Dans un piège magnétique, peuvent être piégés les atomes dans les sous-niveaux

$$\begin{array}{ll} F=2, m=2 & F=2, m=1 \\ F=1, m=-1 & \end{array}$$

Par pompage optique, on peut préparer les atomes dans l'un de ces 3 états

On peut détecter optiquement et séparément les populations de ces états

## Production d'un mélange de 2 condensats par refroidissement "sympathique" [T.286]

Référence 1

### Principe

- On piège simultanément dans un piège magnétique des atomes de  $^{87}\text{Rb}$  dans les états  $F=2, m=2$  et  $F=1, m=-1$
- Comme le moment magnétique de l'état  $m=2$  est 2 fois plus grand que celui de l'état  $m=-1$ , le piège est plus confinant pour l'état  $m=2$ .
- Le nuage d'atomes dans l'état  $m=-1$  s'étend plus loin
- L'évaporation RF enlève préférentiellement les atomes  $F=1, m=-1$  du piège à l'extrémité du nuage
- Les collisions avec les atomes  $F=1, m=-1$  ainsi refroidis diminuent la température des atomes  $F=2, m=+2$  et on arrive à obtenir ainsi 2 condensats

## Evolution de la température et du nombre d'atomes dans chaque état au cours du refroidissement évaporatif [T.287]

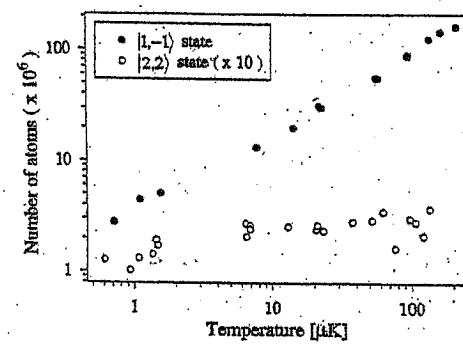


Figure extraite de la référence 1

On constate que le nombre d'atomes dans l'état  $F=1, m=-1$  diminue au cours du refroidissement évaporatif alors que le nombre d'atomes dans l'état  $F=2, m=+2$  ne change pas