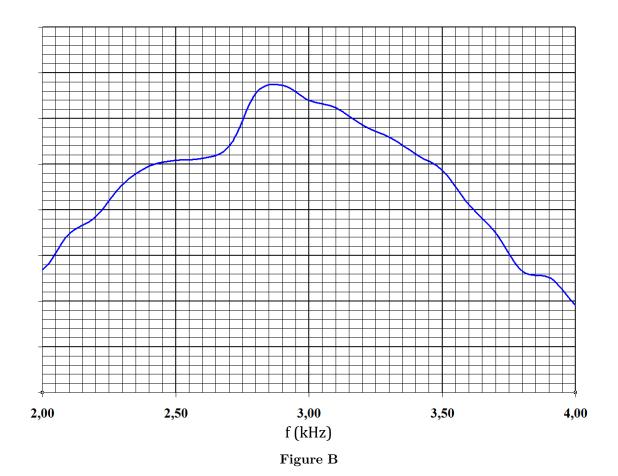
	Numéro de place																				```	\	
Numéro d'inscription			Signature															``	`\				
CC	Nom																						
S	Prénom																						
CONCOURS CENTR	Épre	Épreuve : Physique—Chimie 1 TSI																					
Ne rien porter sur cette feuille avant d'avoir complètement rempli l'entête Feuille												1/											

Question 21



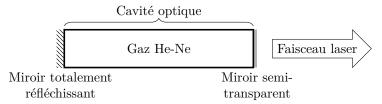
Figure A

${\bf Question}\ 53$

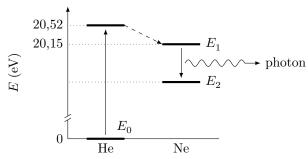


Complément d'information concernant le laser

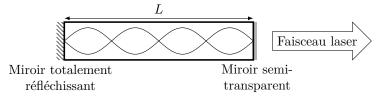
Rappelons, pour prendre un exemple courant dans les salles de travaux pratiques, que le laser hélium-néon (He-Ne) est réalisé à partir d'une cavité optique contenant un mélange gazeux essentiellement constitué de néon (15%) et d'hélium (85%).



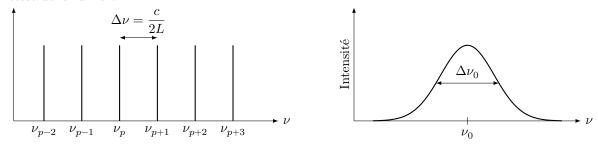
L'émission laser de longueur d'onde dans le vide $\lambda=632,8$ nm résulte de la transition entre deux niveaux d'énergie du néon E_2 et E_1 . Par des décharges électriques, on excite les atomes d'hélium dans un niveau d'énergie E_3 très proche de l'état E_2 du néon. Les collisions entre atomes de néon et d'hélium permettent un transfert d'énergie entre ces atomes, ce qui permet de maintenir une population constante d'atomes de néon dans l'état E_2 .



La cavité optique réalisée par deux miroirs parallèles séparés par une distance L est un résonateur à fréquences multiples pour les ondes lumineuses associées aux photons.



La cavité sélectionne les fréquences possibles ν_p telles que : $L=p\lambda/2$, soit $\nu_p=p\frac{c}{2L}$ avec $c=2,998\times 10^8~\mathrm{m\cdot s^{-1}}$ la vitesse de la lumière.



La sélection des fréquences se fait par le profil de raie d'émission des atomes. On obtient ainsi une source quasi monochromatique de lumière (plusieurs radiations de fréquences voisines peuvent coexister dans le faisceau).

