

QCM 3

- En chromatographie ionique, quels sont les paramètres contrôlant la temps de résidence des composés dans le colonne:
 1. La masse molaire puis la charge des composés
 2. La polarité puis le rayons ionique des composés
 3. La charge puis le rayon ionique des composés
 4. La charge puis la polarité des composés
- En CI anionique, comment se fait la suppression chimique?
 1. Par neutralisation des charges de l'éluant par formation d'un acide faible
 2. Par remplacement des charges négatives de l'éluant par des charges positives de protons
 3. Par neutralisation des charges négatives de l'éluant et des anions à analyser par formation d'acide fort
 4. Par remplacement des charges négatives des anions à doser par les charges positives de protons

QCM 3

- La loi de Beer-Lambert s'applique pour:
 1. L'absorption moléculaire dans le visible et l'UV
 2. L'absorption atomique dans le visible et l'UV
 3. L'absorption atomique dans tout le spectre électromagnétique
 4. L'absorption moléculaire dans tout le spectre électromagnétique