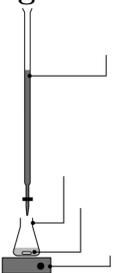
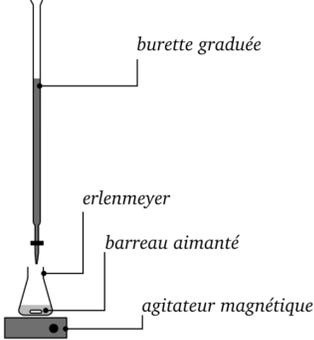


<p>COURS</p> <p>Qu'est-ce qu'un dosage ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>COURS</p> <p>Qu'est-ce qu'un titrage ou dosage par titrage ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>COURS</p> <p>Définir l'équivalence d'un titrage.</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>COURS</p> <p>Lors d'un titrage par colorimétrie, comment repérer l'équivalence ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>
<p>COURS</p> <p>Légèder:</p>  <p>CHAPITRE 4</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la relation entre les quantités de matière à l'équivalence si l'équation support du titrage est:</p> $\nu_A A + \nu_B B \longrightarrow \nu_C C + \nu_D D ?$ <p>CHAPITRE 4</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la relation entre les concentrations à l'équivalence si l'équation support du titrage est:</p> $\nu_A A + \nu_B B \longrightarrow \nu_C C + \nu_D D ?$ <p>CHAPITRE 4</p>	<p>COURS</p> <p>Qu'appelle-t-on l'espèce titrée ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>
<p>COURS</p> <p>À quoi correspond une espèce titrante ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Avec quoi faut-il prélever la solution contenant le réactif titré ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>COURS</p> <p>Qu'est-ce que le réactif limitant ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Une solution incolore est titrée avec une solution de permanganate de potassium de couleur violette. Lorsque l'équivalence est atteinte, quelle est la couleur de la solution ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>
<p>COURS</p> <p>Comment doit être la réaction support du titrage ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Comment mesure-t-on le volume du réactif titrant ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Comment remplir une burette ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Quelles sont les étapes d'un titrage colorimétrique en laboratoire ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>

<p>On repère l'équivalence grâce au changement de couleur du milieu réactionnel.</p>	<p>On atteint l'équivalence d'un titrage lors que les réactifs sont introduits en proportions stœchiométriques: ils sont alors totalement consommés. Il y a alors changement de réactif limitant.</p>	<p>Il s'agit d'une technique de dosage mettant en jeu une réaction chimique totale et rapide.</p>	<p>Faire un dosage, c'est mesurer la concentration d'une espèce chimique dans une solution.</p>
<p>L'espèce titrée est celle présente dans l'erenmeyer, celle dont la concentration est inconnue.</p>	<p>À l'équivalence, les réactifs sont introduits dans des proportions stœchiométriques donc</p> $\frac{n(A)}{\nu_A} = \frac{n(B)}{\nu_B}$ <p>donc</p> $\frac{C_A \times V_A}{\nu_A} = \frac{C_B \times V_B}{\nu_B}$	<p>À l'équivalence, les réactifs sont introduits dans des proportions stœchiométriques donc</p> $\frac{n(A)}{\nu_A} = \frac{n(B)}{\nu_B}$	
<p>La solution prend la couleur de l'espèce en excès, c'est-à-dire le permanganate de potassium: elle donc violette.</p>	<p>Le réactif limitant est consommé totalement.</p>	<p>Le réactif titré doit être prélevé à la pipette jaugée car son volume doit être très précis.</p>	<p>L'espèce titrante est dans la burette, et on connaît sa concentration.</p>
<ol style="list-style-type: none"> 1. On prélève un volume de solution titrée à l'aide d'une pipette jaugée qu'on verse dans un erlenmeyer et on y place un agitateur magnétique. 2. On remplit la burette avec la solution titrante. 3. On effectue un titrage rapide pour repérer l'équivalence. 4. Recommencer mais à $V - 2$ mL de l'équivalence, faire du goutte à goutte. 	<ol style="list-style-type: none"> 1. On rince la burette à l'eau distillée robinet ouvert. 2. On rince la burette avec la solution à utiliser. 3. On ferme le robinet et on remplit jusqu'à dépasser le "0". 4. On fait le zéro tout en chassant la bulle d'air sous le robinet. 	<p>On le mesure à l'aide d'une burette graduée.</p>	<p>La réaction support du titrage doit être totale et rapide.</p>