

Savoirs prescrits du cours CHI-5061-2
Propriétés chimiques des gaz <ul style="list-style-type: none"> • Théorie cinétique des gaz • Loi générale des gaz • Loi des gaz parfaits • Loi de Dalton • Hypothèse d'Avogadro • Volume molaire gazeux
Aspect énergétique des transformations <ul style="list-style-type: none"> • Réactions endothermique et exothermique • Diagramme énergétique • Énergie d'activation • Variation d'enthalpie • Chaleur molaire de réaction • Relation entre l'énergie thermique, la capacité thermique massique, la masse et la variation de température

Comparaison entre le cours FBD CHI-5061-2 et les cours de chimie de l'ancien programme

Cours FBD CHI-5061-2	Cours de chimie de l'ancien programme
Propriétés chimiques des gaz <ul style="list-style-type: none"> • Théorie cinétique des gaz • Loi générale des gaz • Loi des gaz parfaits • Loi de Dalton • Hypothèse d'Avogadro • Volume molaire gazeux 	<u>CHI-5041-2 Étude des gaz</u> <ul style="list-style-type: none"> • Phases de la matière et changement de phase • Gaz dans la nature et leur utilisation • Relation entre le volume d'un gaz et la pression (loi de Boyle Mariotte) • Relation entre le volume d'un gaz et la température (loi de Charles) • Relation entre le nombre de moles d'un gaz et la température • Appliquer la loi des gaz et la loi des pressions partielles de Dalton • Bilan énergétique d'une réaction chimique <u>CHI-5042-2 Réactions chimiques 1</u> <ul style="list-style-type: none"> • Transfert d'énergie thermique (changements de phase, mélange de substances) • Transfert d'énergie lors d'une dissolution • Transfert d'énergie dans les réactions chimiques • Vitesse des réactions chimiques • Relation entre l'énergie, la vitesse d'une réaction et les facteurs qui influent sur cette dernière (théorie des collisions)
Aspect énergétique des transformations <ul style="list-style-type: none"> • Réactions endothermique et exothermique • Diagramme énergétique • Énergie d'activation • Variation d'enthalpie • Chaleur molaire de réaction • Relation entre l'énergie thermique, la capacité thermique massique, la masse et la variation de température 	