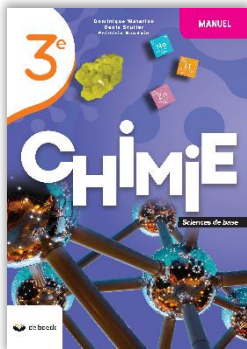


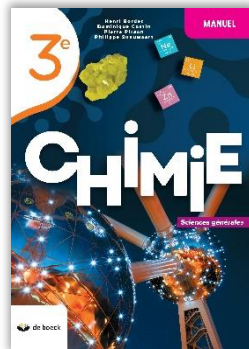
Udiddit

MATÉRIEL DE COURS

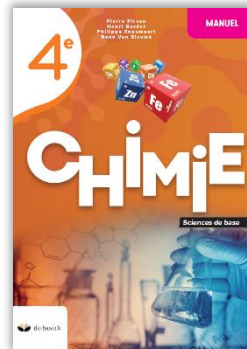
Cliquez sur l'année qui vous intéresse :



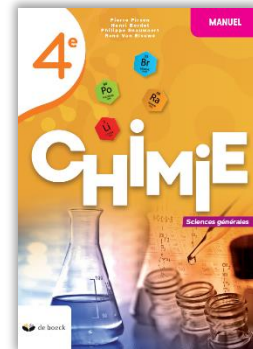
Sciences de base



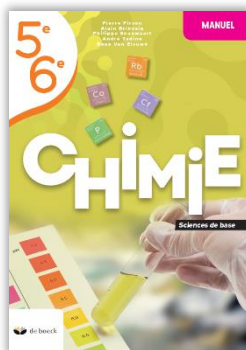
Sciences générales



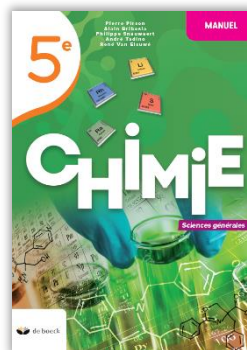
Sciences de base



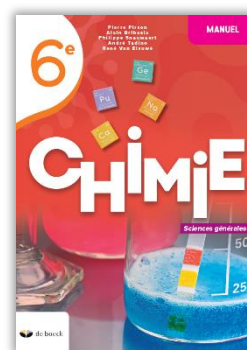
Sciences générales



Sciences de base

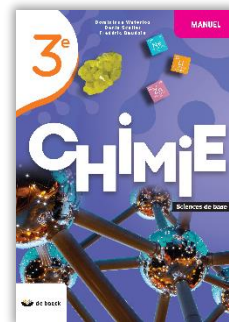


Sciences générales



Sciences générales

CHIMIE 3 (SB)



Voici le contenu intégral de la rubrique « Matériel de cours » de **Chimie** 3^e année (Sciences de base).

Légende



Liens vers des documents



Fichiers Word à télécharger



Fichiers PDF à télécharger



Vidéos disponibles uniquement en ligne

Corrigés



Chimie 3^e – Sciences de base – Livre-cahier – Guide+



Chimie 3^e – Sciences de base – Manuel – Guide+


Documents généraux

	<ul style="list-style-type: none"> • Annexe 1 : Équations détaillées du chapitre 1 de l'UAA 2 • Annexe 2 : Test d'identification du CO₂ • Annexe 3 : Les exercices et problèmes : la manière d'en profiter au maximum • Annexe 4 : Origine chimique de l'énergie mise en jeu dans une réaction chimique • Annexe 5 : Valeur de quelques énergies de liaison courantes • Annexe 6 : Explication du terme "limité" • Annexe 7 : Extraits du nouveau référentiel de sciences • Tableau d'équivalence des pages – Ancienne et nouvelle éditions
	<ul style="list-style-type: none"> • Livre-cahier - Manuel numérique élève • Manuel - Manuel numérique élève
	<ul style="list-style-type: none"> • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 1 • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 1 – Corrigés • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 3 • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 3 – Corrigés • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 5 • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 5 - Corrigés • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 6 • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 6 (2) • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 6 (2) - Corrigés • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 6 - Corrigés • Exercices supplémentaires - UAA1 - Prérequis • Exercices supplémentaires - UAA1 - Prérequis – Corrigés • Exercices supplémentaires - UAA2 - Chapitre 2 • Exercices supplémentaires - UAA2 - Chapitre 2 - Corrigés


- | | |
|--|--|
| | <ul style="list-style-type: none">• Exercices supplémentaires - UAA2 - Chapitre 4• Exercices supplémentaires - UAA2 - Chapitre 4 - Corrigés |
|--|--|

Matériel de cours proposé par chapitre

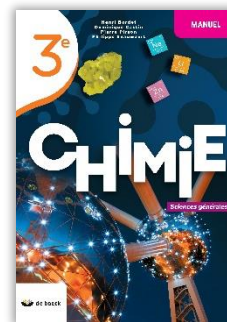
UAA 1 – Constitution et classification de la matière

	<ul style="list-style-type: none">• Corps pur ou mélange• Découverte du noyau atomique par Rutherford• L'électrolyse• La masse atomique relative• Le modèle atomique• Le modèle atomique de Bohr• Le modèle atomique de Rutherford• Le modèle atomique de Thomson• Le tableau de Mendeleiev• Loi de la conservation de la matière• Théorie de Dalton
---	--

UAA 2 – La réaction chimique : approche qualitative

	<ul style="list-style-type: none">• Pondération d'une équation• Propriétés des oxydes métalliques• Réaction d'un acide avec un métal• Réaction de neutralisation
---	---

CHIMIE 3 (SG)



Voici le contenu intégral de la rubrique « Matériel de cours » de **Chimie** 3^e année (Sciences générales).

Légende



Liens vers des documents



Fichiers Word à télécharger



Fichiers PDF à télécharger



Vidéos disponibles uniquement en ligne



Corrigés

	Chimie 3 ^e – Sciences générales – Livre-cahier – Guide+
	Chimie 3 ^e – Sciences générales – Manuel – Guide+



Documents généraux

	<ul style="list-style-type: none">• Annexe 1 : Équations détaillées du chapitre 2 de l'UAA 2• Annexe 2 : Test d'identification du CO₂• Annexe 3 : Les exercices et problèmes : la manière d'en profiter au maximum• Annexe 4 : Explication du terme « limité »• Annexe 5 : Détermination de la charge d'un anion polyatomique à partir de la formule de l'acide dont• Annexe 6 : Extrait de l'A.R. du 08/02/1999• Annexe 7 : Lecture molaire des différentes équations de dissociation de l'activité 3 du chapitre 6• Annexe 8 : Extraits du nouveau référentiel de sciences• Tableau d'équivalence des pages – Anciennes et nouvelles éditions
	<ul style="list-style-type: none">• Livre-cahier - Manuel numérique élève• Manuel - Manuel numérique élève• Tableau de Mendéléev

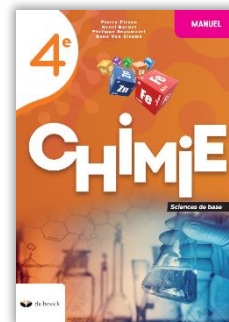
UAA 1 – Constitution et classification de la matière

	<ul style="list-style-type: none"> • Exercices supplémentaires - UAA1 - Prérequis • Exercices supplémentaires - UAA1 - Prérequis - Corrigés • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 1 • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 1 - Corrigés • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 3 • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 3 - Corrigés • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 7 • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 7 - Corrigés • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 8 • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 8 – Corrigés • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 8 (2) • Exercices supplémentaires - UAA1 - Chapitre 8 – Corrigés (2)
	<ul style="list-style-type: none"> • Corps pur ou mélange • Décantation • Découverte du noyau atomique par Rutherford • Filtration • Formation des anions • Formation des cations • L'électrolyse • L'émission de lumière • La masse atomique relative • Le modèle atomique • Le modèle atomique de Bohr • Le modèle atomique de Rutherford • Le modèle atomique de Thomson • Le tableau de Mendeleiev • Les composants du tableau périodique • Les niveaux d'énergie • Noms et symboles des isotopes • Théorie de Dalton

UAA 2 – La réaction chimique : approche qualitative

	<ul style="list-style-type: none"> • Exercices supplémentaires - UAA2 - Chapitre 3 • Exercices supplémentaires - UAA2 - Chapitre 3 - Corrigés • Exercices supplémentaires - UAA2 - Chapitre 5 • Exercices supplémentaires - UAA2 - Chapitre 5 - Corrigés
	<ul style="list-style-type: none"> • Loi de la conservation de la matière • Pondération d'une équation • Propriétés des oxydes métalliques • Réaction d'un acide avec un métal • Réaction de neutralisation

CHIMIE 4 (SB)



Voici le contenu intégral de la rubrique « Matériel de cours » de **Chimie** 4^e année (Sciences de base).

Légende



Liens vers des documents



Fichiers Word à télécharger



Fichiers PDF à télécharger



Vidéos disponibles uniquement en ligne

Documents généraux

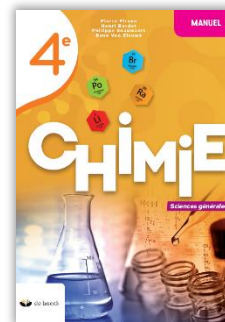
	Guide+
	Manuel numérique élève
	Tableau d'équivalence des pages - Ancienne et nouvelle éditions
	Tableau de Mendelév

Matériel de cours proposé par chapitre

UAA 3 – La réaction chimique : approche quantitative

	<ul style="list-style-type: none">• Calcul de la molarité d'une solution• Masse atomique relative• Masse molaire d'un élément• Masse moléculaire de l'eau• Préparer une solution de concentration donnée• Symboles et formules dans une équation chimique• Volume molaire• Volume molaire d'oxygène
--	--

CHIMIE 4 (SG)



Voici le contenu intégral de la rubrique « Matériel de cours » de **Chimie** 4^e année (Sciences générales).

Légende



Liens vers des documents



Fichiers Word à télécharger



Fichiers PDF à télécharger



Vidéos disponibles uniquement en ligne

Documents généraux

	Guide+
	Manuel numérique élève
	Tableau d'équivalence des pages - Ancienne et nouvelle éditions
	Tableau de Mendelév

Matériel de cours proposé par chapitre

UAA 3 – La réaction chimique : approche quantitative

	<ul style="list-style-type: none">• Calcul de la molarité d'une solution• Masse atomique relative• Masse molaire d'un élément• Masse moléculaire de l'eau• Préparer une solution de concentration donnée• Symboles et formules dans une équation chimique• Volume molaire• Volume molaire d'oxygène
--	--

UAA 4 – Identifier une espèce chimique par une réaction chimique

	<ul style="list-style-type: none">• Réaction de précipitation• Réaction entre sulfate de cuivre et NaOH
--	--

CHIMIE 5/6 (SB)



Voici le contenu intégral de la rubrique « Matériel de cours » de **Chimie** 5^e-6^e année (Sciences de base).

Légende



Liens vers des documents



Fichiers Word à télécharger



Fichiers PDF à télécharger



Vidéos disponibles uniquement en ligne

Documents généraux


	Guide+
	Manuel numérique élève
	Tableau d'équivalence des pages - Ancienne et nouvelle éditions
	Tableau de Mendelév

Matériel de cours proposé par chapitre


UAA 5 – Les liaisons chimiques

	<ul style="list-style-type: none">• Covalence parfaite• Covalence polarisée• Formation d'un anion de chlore• Formation d'une liaison covalente entre atomes différents• Formation d'une liaison covalente entre atomes identiques• Formation de NaCl au niveau atomique• Ionisation du sodium• La force électrostatique• Liaison covalente dans les molécules H₂, F₂ et HF• Modification de la forme moléculaire• Molécule BCl₃• Molécule BeCl₂• Molécule CH₄
--	--


UAA 6 – Les équilibres chimiques

	<ul style="list-style-type: none">• L'état d'un équilibre chimique• La constante d'équilibre• Que dit la constante d'équilibre à propos d'une réaction ?
---	--

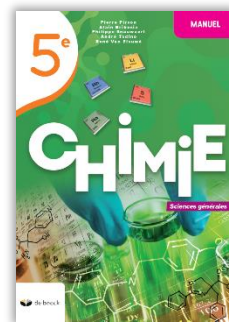
UAA 7 – Notions de base de chimie organique

	<ul style="list-style-type: none">• Les produits de la combustion des alcanes• Nombre de liaisons d'un atome de carbone dans des composés organiques
---	---

UAA 8 – Grandes classes de réactions chimiques

	<ul style="list-style-type: none">• Gamme de couleurs pour un indicateur• La signification du symbole pH• Produit ionique de l'eau
---	--

CHIMIE 5 (SG)



Voici le contenu intégral de la rubrique « Matériel de cours » de **Chimie** 5^e année (Sciences générales).

Légende



Liens vers des documents



Fichiers Word à télécharger



Fichiers PDF à télécharger



Vidéos disponibles uniquement en ligne

Documents généraux


	Guide+
	Manuel numérique élève
	Tableau d'équivalence des pages - Ancienne et nouvelle éditions
	Tableau de Mendelév

Matériel de cours proposé par chapitre


UAA 5 – Liaisons chimiques et configuration spatiale de la matière

	<ul style="list-style-type: none">• Covalence parfaite• Covalence polarisée• Formation d'un anion de chlore• Formation d'une liaison covalente entre atomes différents• Formation d'une liaison covalente entre atomes identiques• Formation de NaCl au niveau atomique• Ionisation du sodium• La force électrostatique• Liaison covalente dans les molécules H₂, F₂ et HF• Liaison métallique• Modification de la forme moléculaire• Molécule BCl₃• Molécule BeCl₂• Molécule CH₄
--	---


UAA 6 – Caractériser un phénomène chimique

	<ul style="list-style-type: none">• Changements de température du système durant une réaction chimique• L'énergie d'une réaction avec un catalyseur• Réactions endothermiques• Réactions exothermiques• Une précipitation peut être rapide ou lente• Variations d'enthalpie
---	--

UAA 7 – Les équilibres chimiques

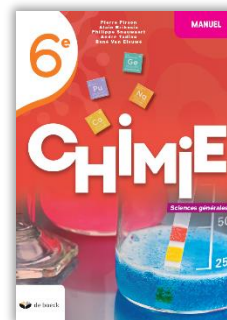
	<ul style="list-style-type: none">• Effets de la température sur un équilibre chimique• L'état d'un équilibre chimique• La constante d'équilibre• N_2O_4 - NO_2 équilibre chimique• Que dit la constante d'équilibre à propos d'une réaction?
---	--

UAA 8 – La molécule en chimie organique

	<ul style="list-style-type: none">• Isomérie• La structure des alcanes• La structure des hydrocarbures• Les produits de la combustion des alcanes• Nombre de liaisons d'un atome de carbone dans des composés organiques• Nomenclature des alcools
---	---

CHIMIE 6 (SG)

Voici le contenu intégral de la rubrique « Matériel de cours » de **Chimie** 6^e année (Sciences générales).



Légende



Liens vers des documents



Fichiers Word à télécharger



Fichiers PDF à télécharger



Vidéos disponibles uniquement en ligne

Documents généraux

	Guide+
	Manuel numérique élève
	Tableau d'équivalence des pages - Ancienne et nouvelle éditions
	Tableau de Mendelév

Matériel de cours proposé par chapitre

UAA 9 – La macromolécule en chimie organique

	<ul style="list-style-type: none">• Polipeptides et protéines• Que sont les acides aminés ?
--	--

UAA 10 – Les grandes classes de réactions chimiques

	<ul style="list-style-type: none">• Acides et bases chez Bronsted• Autoionisation de l'eau et la constante K_W• Concentration en H^+ et OH^- dans l'eau pure• Conjuguer des paires acide-base• Courbes de pH lors du titrage d'acides et bases forts• Déterminer le contenu en acide oxalique dans la rhubarbe• Gamme de couleurs pour un indicateur• La signification du symbole pH• Potentiel standard de réduction• Produit ionique de l'eau• Titration Redox• Titration acide-base• Titration du carbonate de sodium par HCl
--	---