

# Guide de préparation à l'épreuve de reprise locale Chimie- Été 2022

Concepts et processus	Ressources pour la révision
<b>GAZ</b>	
<p><b>2. Propriétés physiques des gaz</b></p> <p>b. Loi générale des gaz</p> <p>vi. Appliquer la relation mathématique entre la pression, le volume, la quantité de matière (mole) et la température d'un gaz (<math>P_1 V_1 / n_1 T_1 = P_2 V_2 / n_2 T_2</math>).</p>	<p><a href="https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-loi-generale-des-gaz-c1005#">https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-loi-generale-des-gaz-c1005#</a></p> <p><a href="https://youtu.be/OblgfpZyKo4">https://youtu.be/OblgfpZyKo4</a></p> <p><a href="https://cybersavoir.csdm.qc.ca/atomes/chimie/cahiers/">https://cybersavoir.csdm.qc.ca/atomes/chimie/cahiers/</a></p>
<p><b>. Propriétés physiques des gaz</b></p> <p>f. Volume molaire gazeux</p> <p>ii. Calculer le volume molaire gazeux à des conditions de température ambiante et de pression normale.</p>	<p><a href="https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/le-volume-molaire-gazeux-c1012#">https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/le-volume-molaire-gazeux-c1012#</a></p>
<p><b>2. Propriétés physiques des gaz</b></p> <p>c. Loi des gaz parfaits</p> <p>ii. Appliquer la relation mathématique entre la pression, le volume, la quantité de matière, la constante des gaz parfaits et la température d'un gaz (<math>PV = nRT</math>).</p>	<p><a href="https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-loi-des-gaz-parfaits-c1009#">https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-loi-des-gaz-parfaits-c1009#</a></p> <p><a href="https://youtu.be/wR7Nte-keEI">https://youtu.be/wR7Nte-keEI</a></p> <p><a href="https://youtu.be/Ymog78Gd198">https://youtu.be/Ymog78Gd198</a></p>
Concepts et processus	Ressources pour la révision
<b>ASPECT ÉNERGÉTIQUE DES TRANSFORMATIONS</b>	
<p><b>. Diagramme énergétique</b></p> <p>b. Interpréter le diagramme énergétique d'une transformation chimique.</p> <p><b>2. Énergie d'activation</b></p> <p>a. Déterminer l'énergie d'activation d'une transformation à l'aide de son diagramme énergétique.</p> <p><b>3. Variation d'enthalpie</b></p> <p>b. Déterminer la variation d'enthalpie d'une transformation à l'aide de son diagramme énergétique.</p>	<p><a href="https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/le-diagramme-energetique-c1018">https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/le-diagramme-energetique-c1018</a></p> <p><a href="https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/l-enthalpie-et-la-variation-d-enthalpie-c1020">https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/l-enthalpie-et-la-variation-d-enthalpie-c1020</a></p> <p><a href="https://cybersavoir.csdm.qc.ca/atomes/chimie/cahiers/">https://cybersavoir.csdm.qc.ca/atomes/chimie/cahiers/</a></p>
<p><b>. Chaleur molaire de réaction</b></p> <p>a. Déterminer la chaleur molaire d'une réaction à l'aide d'un calorimètre.</p>	<p><a href="https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-loi-de-hess-c1026#">https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-loi-de-hess-c1026#</a></p> <p><a href="https://youtu.be/gfBiSD8d67Y">https://youtu.be/gfBiSD8d67Y</a></p> <p><a href="https://youtu.be/-VrVETwawfg">https://youtu.be/-VrVETwawfg</a></p>

<p><b>Chaleur molaire de réaction</b></p> <p>b. Déterminer la chaleur molaire d'une réaction à l'aide de la loi de Hess ou des enthalpies de liaison.</p>	<p><a href="https://youtu.be/q1CEmQOYIM">https://youtu.be/q1CEmQOYIM</a></p>
Concepts et processus	Ressources pour la révision
ÉQUILIBRE CHIMIQUE	
<p><b>3. Constante d'équilibre</b></p> <p>b. Constante du produit de solubilité</p> <p>i. Exprimer sous forme d'une expression algébrique la constante d'équilibre de la dissociation de diverses substances dans l'eau.</p> <p>ii. Calculer la constante du produit de solubilité d'une substance.</p>	<p><a href="https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-constante-d-equilibre-c1043">https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-constante-d-equilibre-c1043</a></p> <p><a href="https://cybersavoir.csdm.qc.ca/atomes/chimie/cahiers/">https://cybersavoir.csdm.qc.ca/atomes/chimie/cahiers/</a></p>
<p><b>Principe de Le Chatelier</b></p> <p>a. Prévoir le sens du déplacement de l'état d'équilibre d'un système à la suite d'une modification de la concentration, de la température ou de la pression.</p>	<p><a href="https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/le-principe-de-le-chatelier-c1042">https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/le-principe-de-le-chatelier-c1042</a></p>
<p><b>Constante d'équilibre</b></p>	<p><a href="https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-constante-d-equilibre-c1043">https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-constante-d-equilibre-c1043</a></p>
Concepts et processus	Ressources pour la révision
VITESSE DE RÉACTION	
<p><b>Facteurs qui influencent la vitesse de réaction</b></p> <p>b. Concentration</p> <p>i. Expliquer l'effet de la concentration des réactifs sur la vitesse d'une réaction.</p> <p>c. Surface de contact</p> <p>i. Expliquer l'effet de la surface de contact des réactifs sur la vitesse d'une réaction.</p> <p>e. Catalyseurs</p> <p>i. Expliquer l'effet d'un catalyseur sur la vitesse d'une réaction.</p> <p><b>Loi des vitesses de réaction</b></p> <p>a. Décrire la relation entre la concentration des réactifs et la vitesse d'une réaction à l'aide d'expressions algébriques.</p>	<p><a href="https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/les-facteurs-qui-influencent-la-vitesse-de-reacti-c1028">https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/les-facteurs-qui-influencent-la-vitesse-de-reacti-c1028</a></p> <p><a href="https://cybersavoir.csdm.qc.ca/atomes/chimie/cahiers/">https://cybersavoir.csdm.qc.ca/atomes/chimie/cahiers/</a></p> <p><a href="https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-loi-de-vitesse-de-reaction-c1034#">https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-loi-de-vitesse-de-reaction-c1034#</a></p>

