

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

| Concepts et processus | Ressources pour la révision |
|--|--|
| GAZ | |
| <p>2. Propriétés physiques des gaz</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 ($P_1 V_1 / n_1 T_1 = P_2 V_2 / n_2 T_2$).</p> | <p>https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-loi-generale-des-gaz-c1005#</p> <p>https://youtu.be/OblgfpZyKo4</p> <p>https://cybersavoir.csdm.qc.ca/atomes/chimie/cahiers/</p> |
| <p>. Propriétés physiques des gaz</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>https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/le-volume-molaire-gazeux-c1012#</p> |
| <p>2. Propriétés physiques des gaz</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 ($PV = nRT$).</p> | <p>https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-loi-des-gaz-parfaits-c1009#</p> <p>https://youtu.be/wR7Nte-keEI</p> <p>https://youtu.be/Ymog78Gd198</p> |
| Concepts et processus | Ressources pour la révision |
| ASPECT ÉNERGÉTIQUE DES TRANSFORMATIONS | |
| <p>. Diagramme énergétique</p> <p>b. Interpréter le diagramme énergétique d'une transformation chimique.</p> <p>2. Énergie d'activation</p> <p>a. Déterminer l'énergie d'activation d'une transformation à l'aide de son diagramme énergétique.</p> <p>3. Variation d'enthalpie</p> <p>b. Déterminer la variation d'enthalpie d'une transformation à l'aide de son diagramme énergétique.</p> | <p>https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/le-diagramme-energetique-c1018</p> <p>https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/l-enthalpie-et-la-variation-d-enthalpie-c1020</p> <p>https://cybersavoir.csdm.qc.ca/atomes/chimie/cahiers/</p> |
| <p>. Chaleur molaire de réaction</p> <p>a. Déterminer la chaleur molaire d'une réaction à l'aide d'un calorimètre.</p> | <p>https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-loi-de-hess-c1026#</p> <p>https://youtu.be/gfBiSD8d67Y</p> <p>https://youtu.be/-VrVETwawfg</p> |

| <p>Chaleur molaire de réaction</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>https://youtu.be/q1CEmQOYIM</p> |
|--|--|
| Concepts et processus | Ressources pour la révision |
| ÉQUILIBRE CHIMIQUE | |
| <p>3. Constante d'équilibre</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>https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-constante-d-equilibre-c1043</p> <p>https://cybersavoir.csdm.qc.ca/atomes/chimie/cahiers/</p> |
| <p>Principe de Le Chatelier</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>https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/le-principe-de-le-chatelier-c1042</p> |
| <p>Constante d'équilibre</p> | <p>https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-constante-d-equilibre-c1043</p> |
| Concepts et processus | Ressources pour la révision |
| VITESSE DE RÉACTION | |
| <p>Facteurs qui influencent la vitesse de réaction</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>Loi des vitesses de réaction</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>https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/les-facteurs-qui-influencent-la-vitesse-de-reacti-c1028</p> <p>https://cybersavoir.csdm.qc.ca/atomes/chimie/cahiers/</p> <p>https://www.alloprof.qc.ca/fr/eleves/bv/chimie/la-loi-de-vitesse-de-reaction-c1034#</p> |

