

Préparer l'évaluation sur les changements d'état de l'eau en 5e

Réviser les changements d'état de l'eau en 5e : leçon courte, exercices progressifs, correction détaillée et PDF à imprimer.

education

Prénom : _____

Date : ____ / ____ / ____

Version imprimable

Pour réussir une évaluation de 5e sur les changements d'état de l'eau, tu dois reconnaître les trois états de l'eau et nommer chaque transformation : fusion, solidification, vaporisation et liquéfaction. L'essentiel est de relier chaque situation à un chauffage ou à un refroidissement.

Le glaçon posé sur la table ne reste pas solide très longtemps, et la buée du miroir disparaît quelques minutes plus tard. Si tu confonds encore vaporisation et liquéfaction, tu peux vite perdre des points le jour de l'évaluation. Commence par repérer l'état de départ, puis l'état d'arrivée : solide vers liquide, c'est une fusion ; gaz vers liquide, c'est une liquéfaction. En 5e, la difficulté vient souvent du vocabulaire et des situations du quotidien. Avec quelques repères simples, tu réponds plus vite, tu évites de confondre vapeur d'eau et fumée, et tu vérifies tes réponses avec plus de confiance.

L'essentiel en bref

Pourquoi la température reste-t-elle stable pendant certains changements d'état ? : Pendant un changement d'état d'un corps pur, l'énergie reçue ou perdue sert à transformer l'état physique plutôt qu'à augmenter ou diminuer immédiatement la température. C'est ce qui explique le palier observé sur certains graphiques scolaires.

Comment reconnaître la liquéfaction dans la vie quotidienne ? : Quand de la vapeur d'eau rencontre une surface froide, elle forme de petites gouttes d'eau liquide. La buée sur une vitre ou sur un miroir après la douche est un exemple classique de liquéfaction.

Pourquoi l'eau ne bout-elle pas toujours à 100 °C ? : Le repère de 100 °C vaut pour l'eau pure à pression atmosphérique normale. En altitude, la pression diminue

et la température d'ébullition baisse, point rappelé dans le matériau disponible SchoolMouv.

Comment lire un graphique de changement d'état en 5e ? : Il faut repérer si la courbe monte ou descend, puis chercher un palier. Un palier indique souvent qu'un changement d'état est en train de se produire, pendant que la température reste stable.

Objectif, prérequis et vocabulaire indispensable

5e Cycle 4 Physique-chimie Changements d'état de l'eau Trois repères suffisent pour bien démarrer ton **évaluation physique chimie 5ème** : reconnaître l'**eau** à l'état solide, liquide ou gazeux, puis employer le bon mot. Un glaçon est de la **glace**, donc un solide ; l'eau de pluie est liquide ; la **vapeur d'eau** appartient à l'état gazeux.

[Télécharger le PDF](#)

[Voir la correction](#)

Prénom : _____ Date : _____

Objectif : tu sais identifier un état, nommer un changement d'état et lire une situation simple ou un petit graphique. Au collège, dans les **états de l'eau 5ème**, on attend aussi trois bases très concrètes : connaître **solide liquide gazeux**, lire une température, distinguer *chauffer* et *refroidir*. C'est simple. Si l'eau perd de la chaleur, elle peut se solidifier ; si elle en gagne, elle peut s'évaporer.

État physique : manière dont une matière se présente. **Eau liquide** : eau qui coule et prend la forme du récipient. **Glace** : eau à l'état solide. **Vapeur d'eau** : eau à l'état gazeux. **Changement d'état** : passage d'un état à un autre sans changer la nature de la substance. Retiens ce **vocabulaire changement d'état** : il sert dans chaque question de **cycle 4**.

Les 4 changements d'état à connaître en 5e

Quels sont les 4 changements d'état ? Pour l'eau, retiens **fusion**, **solidification**, **vaporisation** et **liquéfaction**. C'est le vocabulaire attendu en contrôle. La glace qui fond subit une fusion, l'eau qui gèle une solidification, l'eau liquide qui devient vapeur une vaporisation, et la vapeur qui redevient liquide une liquéfaction. Très concret. Pour une évaluation sur les changements d'état de l'eau en 5e, fais attention à une confusion classique : la *vapeur d'eau* est un gaz

invisible, alors que la buée visible sur une vitre correspond à de fines gouttelettes **liquides**.

État de départ	État d'arrivée	Nom du changement	Exemple concret
Solide	Liquide	Fusion	Un glaçon fond.
Liquide	Solide	Solidification	L'eau gèle au congélateur.
Liquide	Gaz	Vaporisation	Le linge sèche ou l'eau bout.
Gaz	Liquide	Liquéfaction	De la buée se forme sur une vitre froide.

Autre piège : *évaporation* et *ébullition* ne sont pas deux changements différents, mais deux formes de **vaporisation**. L'évaporation est lente, sans bulles, alors que l'ébullition est rapide et visible. D'après **SchoolMouv**, pour l'eau pure à **pression atmosphérique** normale, on retient les repères usuels **0 °C** pour fusion et solidification, et **100 °C** pour l'ébullition ; cette température peut baisser en altitude. Nuance utile. En physique, on peut aussi étudier la *sublimation* et la condensation solide, mais en 5e on mémorise surtout ces quatre noms.



Méthode pas à pas pour répondre juste

Tu hésites sur le bon mot ? Garde cette **méthode changement d'état** : lis la situation, puis repère l'**état de départ** et l'état d'arrivée. Un glaçon, c'est solide ; l'eau qui coule, liquide ; la vapeur d'eau, gazeux. Regarde ensuite si la **température** monte ou baisse : si on chauffe, l'eau passe vers un état plus dispersé ; si on refroidit, elle revient vers un état plus condensé. Finis en donnant le nom précis : *fusion, solidification, vaporisation ou liquéfaction*. Méthode courte. Réponse nette. Elle marche pour une phrase, une photo, une expérience et même un graphique changement d'état.

Exemple résolu 5ème : un **glaçon** laissé sur la table devient de l'eau liquide. Départ : solide. Arrivée : liquide. La température augmente, même doucement. La bonne réponse est **fusion**, car le solide devient liquide.

Autre cas : de la **buée** apparaît sur une vitre froide. Départ : gaz invisible dans l'air. Arrivée : petites gouttes liquides. L'air se refroidit au contact de la vitre ; c'est donc une liquéfaction. Sur un graphique, quand l'**eau pure** change d'état, un *palier* peut apparaître : pendant ce moment, la **température constante** signale le changement lui-même.

Exercices progressifs à imprimer

Prénom : _____ Date : _____

Tu reconnais les trois états de l'eau ? Pour réussir les **exercices changements d'état de l'eau 5ème** de ton **contrôle physique chimie 5ème**, retiens ceci : glace = **solide**, eau = **liquide**, *vapeur d'eau* = gaz. Fusion, solidification, vaporisation, liquéfaction. Si tu travailles sur un **PDF à imprimer**, écris les réponses dans les blancs.

Exercice 1 □

Complète : glaçon ; pluie ; neige ; buée ; rivière ; vapeur d'eau

Exercice 2 □

Complète : solide → liquide = ... ; liquide → solide = ... ; liquide → gaz = ... ; gaz → liquide = ...

Exercice 3 □

Relie : eau liquide → glace ; glace → eau liquide ; vapeur → gouttes.

Exercice 4 □□

Coche la bonne réponse : ☐ l'évaporation a lieu à toute température / seulement à 100 °C ; ☐ la buée est un gaz / de l'eau liquide ; ☐ la glace est solide / gazeuse.

Exercice 5 □□

Complète le tableau.

T	-10 °C	0 °C	20 °C	100 °C
---	--------	------	-------	--------

État
.....
.....
.....

Exercice 6 □□

Explique : après la douche, le miroir devient trouble. Pourquoi ?

Exercice 7 □□□

Lis : la température passe de -5 °C à 0 °C, reste à 0 °C pendant 3 min, puis monte à 15 °C. Nomme le changement pendant le palier :

Exercice 8 □□□

Rédige une phrase avec **cycle de l'eau**, vaporisation et liquéfaction :

Défi bonus : Donne un exemple de vaporisation dans la **vie quotidienne** :
.....

Continue sur college-romain-rolland.fr

Collège Romain Rolland - Document pédagogique