

Collège :
Physique-Chimie | Niveau 6ème

Nom : Prénom :
Classe : Date :

ÉVALUATION : L'EAU DANS TOUS SES ÉTATS

Compétences : Identifier les états de l'eau • Vocabulaire des changements d'état • Cycle de l'eau.

45 min | Note sur 20

Exercice 1 – Questions de cours

/ 4 pts

Q1. Citez les 3 états de l'eau et un exemple pour chacun :

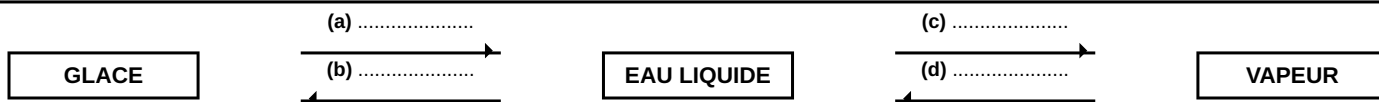
Q2. Nom du passage : **S vers L** : | **L vers S** :

Q3. Température eau pure : **Bout à** : °C | **Gèle à** : °C

Q4. Complétez : « Quand on chauffe de l'eau liquide, elle devient un (gaz / solide) ».

Exercice 2 – Schémas des changements d'état

/ 4 pts



Q2. Colorie/Entoure : pour la flèche (c), on doit : **[CHAUFFER]** ou **[REFROIDIR]** ?

Q3. Donnez un exemple réel d'un de ces changements d'état :

Exercice 3 – Vie quotidienne

/ 4 pts

Q1. Flaque qui sèche : Changement : | Explication :

Q2. Buée (miroir) : Changement : | Explication :

Q3. Glaçon qui fond dans un verre :

Exercice 4 – Le cycle de l'eau

/ 4 pts

Q1. Évaporation (lieu + changement) :

Q2. Condensation (lieu + état obtenu) :

Q3. Expliquez brièvement comment se forme la pluie :

Q4. Pourquoi le cycle ne s'arrête-t-il jamais ?

Exercice 5 – Problème : Bouteille au congélateur

/ 4 pts

Q1. États successifs (Début -> Congélateur -> Cuisine) :

Q2. Nommer les deux changements d'état observés :

Q3. Pour chaque cas, l'eau a-t-elle été chauffée ou refroidie ?

Q4. Pourquoi est-il dangereux de remplir la bouteille à ras bord avant congélation ?

CORRIGÉ & BARÈME

Ex 1 : Q1: S(glaçon), L(océan), G(vapeur) [1]. Q2: Fusion / Solidification [1]. Q3: 100°C / 0°C [1]. Q4: Gaz [1].

Ex 2 : Q1: (a) Fusion, (b) Solidification, (c) Vaporisation, (d) Liquéfaction [2]. Q2: chauffer [1]. Q3: Ex: Un glaçon fond [1].

Ex 3 : Q1: Vaporisation. L'eau s'évapore au soleil [1.5]. Q2: Liquéfaction. Vapeur devient liquide au froid [1.5]. Q3: Fusion [1].

Ex 4 : Q1: Océans / Vaporisation [1]. Q2: Nuages / Liquide [1]. Q3: Gouttelettes trop lourdes tombent [1]. Q4: Soleil + Gravité [1].

Ex 5 : Q1: Liquide -> Solide -> Liquide [1]. Q2: Solidification puis Fusion [1]. Q3: Refroidie (congélo) / Chauffée (cuisine) [1]. Q4: Le volume augmente en gelant, ce qui risque de casser la bouteille [1].