Fiche N°4-1 & 4-2 Energie Thermique

Qcm Température et Chaleur

Barème : bonne réponse 4 points, mauvaise réponse -2 points, je ne sais pas 0 point

Question 1/6 : Température

Quelle est la relation entre degré Celsius (°C) et kelvin (K)?

Je ne sais pas

- $^{\circ}$ A) $T(K) = \theta(^{\circ}C) + 273$
- ° B) $T(K) = \theta(^{\circ}C) 273$

Question 2/6: Température

Quelle température n'existe pas ?

- Je ne sais pas
- ° A) -300 °C
- ∘ B) 10 K
- ° C) 1 000 000 000 000 000 °C

Question 3/6: Température

Convertir 77 K en degré Celsius.

- Je ne sais pas
- ° A) 350 °C
- ° B) -196 °C
- ° C) 196 °C

Question 4/6 : Quantité de chaleur

Q désigne la variation de chaleur interne (en J). m est la masse (en kg).

c est la capacité thermique massique (en J.kg⁻¹.°C⁻¹).

θf est la température finale (en °C).

θi est la température initiale (en °C).

La quantité de chaleur Q (en J) **reçue** par un corps est donnée par la relation :

- Je ne sais pas
- \circ A) Q = $m \times c \times (\theta f \theta i)$
- ° B) $Q = m \times c \times (\theta i \theta f)$

Question 5/6 : Capacité thermiqueLa capacité thermique massique de l'eau est 4180 J.kg⁻¹.°C⁻¹ Quelle quantité de chaleur faut-il pour augmenter de 1 °C une masse de 100 g d'eau ?

- Je ne sais pas
- ° A) 418 J
- ° B) 4180 J
- ° C) 41,8 kJ
- ° D) 418 kJ

Fiche N°4-1 & 4-2 **Energie** Thermique

Qcm Température et Chaleur

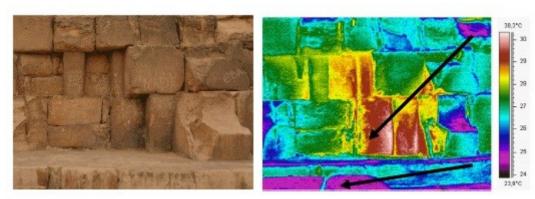
Question 6/6: Calorimètre

Dans un calorimètre supposé parfaitement isolé, on mélange 100 g d'eau froide à 20 °C avec 200 g d'eau chaude à 80 °C.

Quelle est la température à l'équilibre ?

- Je ne sais pas
- A) 40 °C
- ° B) 50 °C
- ° C) 60 °C
- ° D) 70 °C

Toutes les questions suivantes ont pour objet une pyramide égyptienne dont voici les photos:



Question 1

L'appareil de mesure permettant de relever une élévation de température et ayant permis d'obtenir la photographie de droite est sensible aux rayons :

A) gammas ;

B) X;

C) ultraviolets;

D) infrarouges

Question 2.

La température est une grandeur macroscopique traduisant :

- A) un échange de chaleur
- B) une augmentation de chaleur

C) une agitation microscopique

D) une augmentation de pression

Question 3.

La fréquence des ondes détectées par l'appareil de mesure est environ égale à 3 10 13 Hz. La longueur d'onde des ondes associées est de l'ordre de :

A) 100 nm; B) 1000 nm

; C) 10 µm;

D)100 µm.

Question 4.

Le transfert thermique entre l'air intérieur froid et l'extérieur chaud de la pyramide se fait par :

- A) convection thermique, à l'intérieur des blocs de pierre.
- B) conduction thermique, à l'intérieur des blocs de pierre.
- C) rayonnement thermique, à l'intérieur des blocs de pierre.

Fiche N°4-1 & 4-2 Energie Thermique

Qcm Température et Chaleur

D) convection thermique de la pierre jusqu'au capteur de température placé à l'extérieur de la pyramide.

Question 5.

Le transfert thermique conduisant au refroidissement des pierres la nuit est :

- A) un phénomène athermique.
- B) un phénomène endothermique.
- C) est tel que pour le système "pierre", la quantité de chaleur Q échangée avec l'extérieur est positive.

D) est tel que pour le système "pierre", la quantité de chaleur Q échangée avec l'extérieur es négative.

Pour que la pyramide perde de la température, il faut que la pyramide **perde** de la chaleur. Une énergie perdue par un système est comptée **négativement**.

Question 6.

Le flux thermique Φ , dont la relation est $\Phi = Q / \Delta t$ avec Q la quantité de chaleur échangée entre l'extérieur et l'intérieur de la pyramide et Δt la durée du transfert thermique, a la dimension : A) d'un travail.

- B) d'une énergie.
- C) d'une chaleur.

D) d'une puissance

Question 7.

La résistance thermique R_{th} (en K.W⁻¹) de la paroi est égale à R_{th} = e / (λ S) avec e l'épaisseur de la paroi en m et S sa surface en m². Le calcaire ayant servi à la construction de la pyramide a une conductivité thermique l égale à 1 u.s.i. L'unité de l est :

- A) W m⁻¹ K.
- B) W⁻¹ m K⁻¹.

C) W m⁻¹ K⁻¹

D) W⁻¹ m K.

Question 8.

Considérons un bloc de pierre de la pyramide, exposé au soleil, de surface $S = 1 \text{ m}^2$, d'épaisseur e = 50 cm et de conductivité thermique égale à 1 u.s.i. L'écart thermique ΔT entre la face chaude, à l'extérieur de la pyramide, et la face froide, à l'intérieur est de 2°C. Le transfert thermique Q fourni vers l'intérieur pendant une heure est égal à :

A) +14400 J; B) -14400 J; C) +3600 J; D) -3600 J.

La chaleur est reçue par la pyramide, elle comptée positivement. On calcule que Rth=4K.W⁻¹ 1h=3600s Q=14400J