

Brevet de technicien supérieur

Fluides Énergies Domotique

Épreuve E42

Physique et Chimie associées au système

Session 2019

Durée : 2 heures
Coefficient : 2

L'usage de tout modèle de calculatrice, avec ou sans mode examen, est autorisé.

Important

Ce sujet comporte, en plus de cette page de garde, 8 pages.

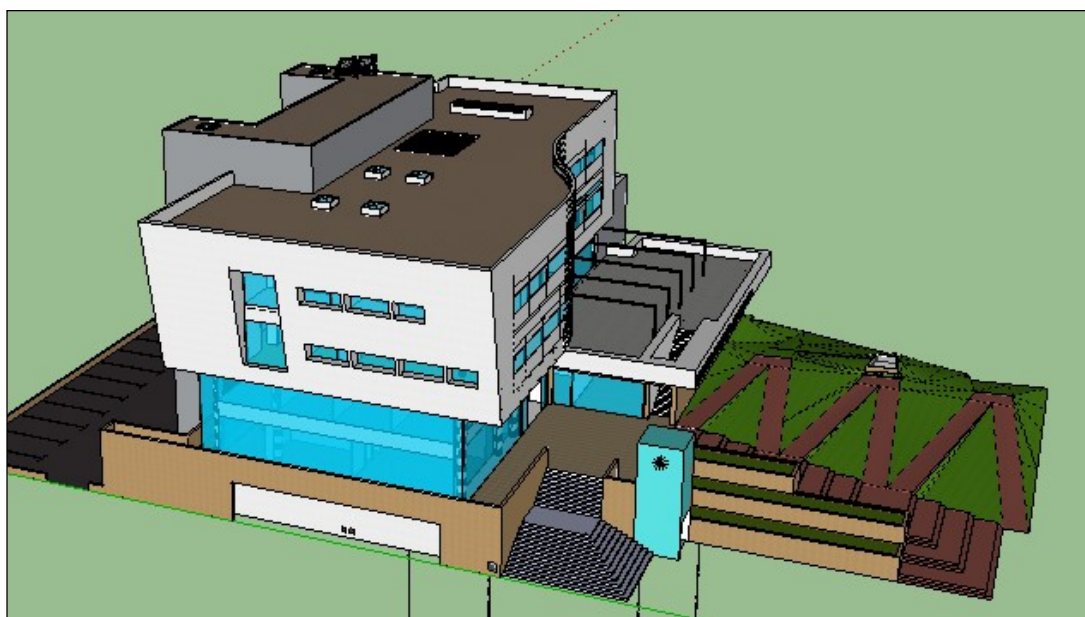
BTS Fluides énergies domotique – session 2019 – épreuve E42
Code sujet : 19FE42PCA2

Hôtel de Ville

L'étude porte sur l'Hôtel de Ville d'une commune du sud de la France.

Le bâtiment se situe directement en front de mer. Il comporte divers locaux : bureaux, accueil, sanitaires et vestiaires, salle du conseil municipal, diverses salles de réunion et d'archives, ainsi qu'un poste de la police municipale.

La chaufferie et l'ensemble des systèmes assurant le confort du bâtiment se situent au rez-de-chaussée.



Ce sujet comporte cinq parties indépendantes :

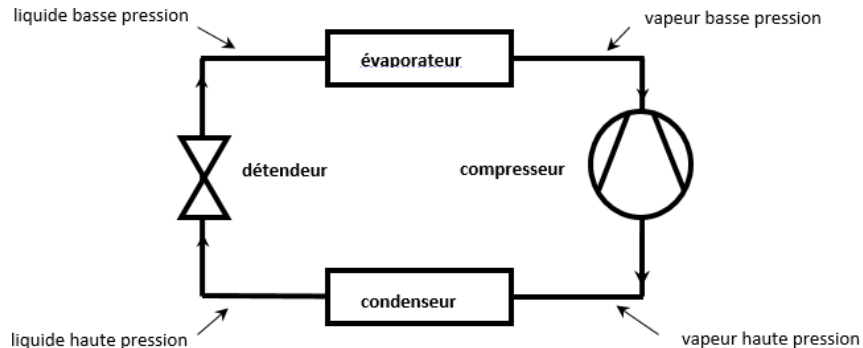
- A. Pompe à chaleur
- B. Échanges thermiques de l'enveloppe du bâtiment
- C. Adoucisseur d'eau
- D. Panneaux solaires thermiques
- E. Nuisances sonores

BTS Fluide Énergies Domotique	sujet	session 2019
épreuve E42 : physique et chimie associées au système	durée : 2 heures	coefficient : 2
Code : 19FE42PCA2		page 1/8

A. Pompe à chaleur

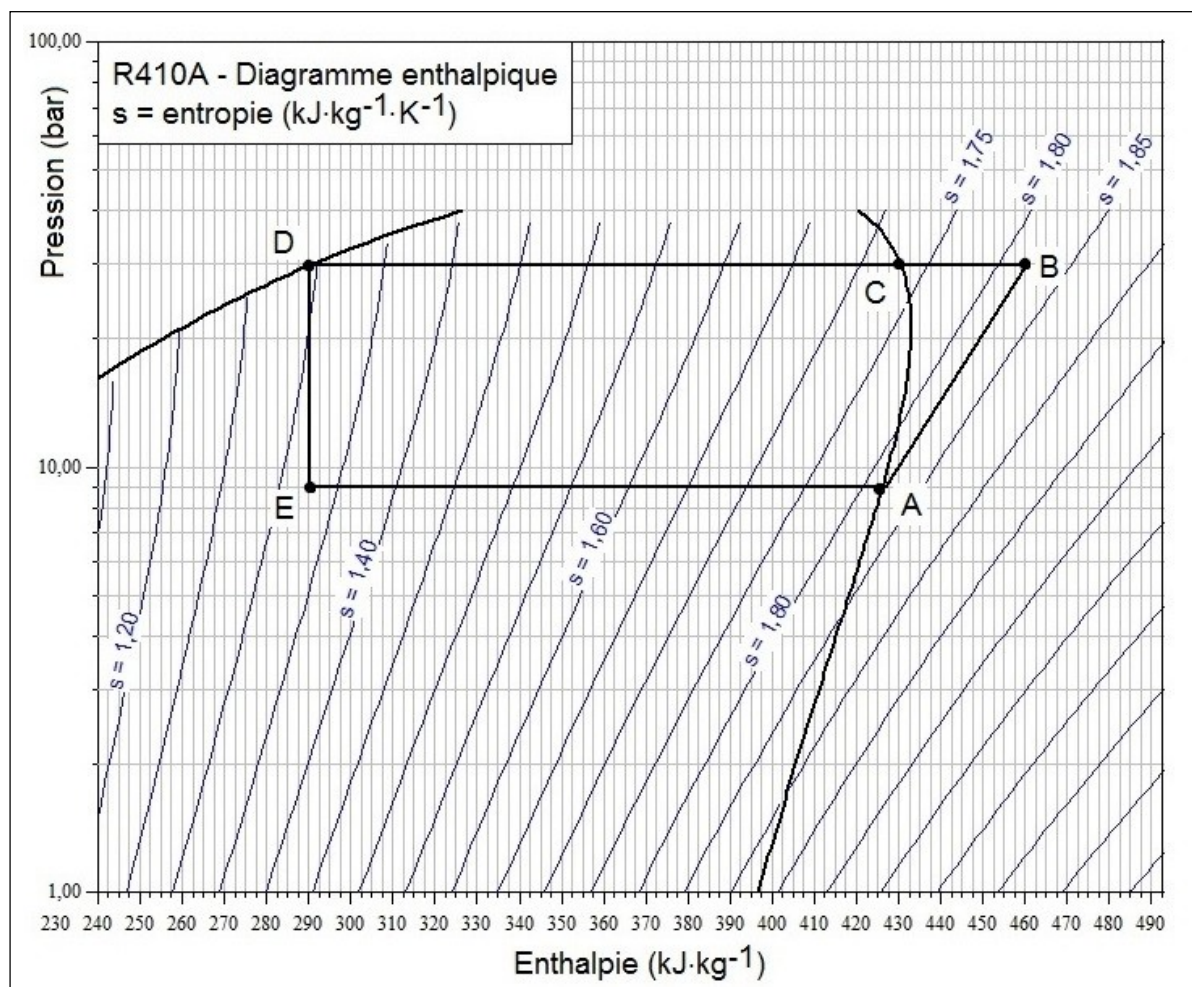
L'objectif de cette partie est de déterminer l'efficacité théorique de la pompe à chaleur.

Le chauffage du bâtiment est assuré par une pompe à chaleur Air/Eau de marque CIAT. Le fluide frigorigène utilisé dans la pompe à chaleur est le R410A.



I. Cycle de la pompe à chaleur

Le cycle idéal décrit par le fluide est représenté sur le diagramme enthalpique ci-dessous :



BTS Fluide Énergies Domotique	sujet	session 2019
épreuve E42 : physique et chimie associées au système	durée : 2 heures	coefficient : 2
Code : 19FE42PCA2		page 2/8

1. Indiquer la nature des différentes transformations AB, BC, CD, DE et EA (compression ; détente ; refroidissement ; vaporisation ; liquéfaction) en précisant leurs caractéristiques (isobare ; isotherme ; isentropique ; isenthalpique).
2. À l'aide du diagramme de la page 2 déterminer les valeurs des enthalpies massiques h_A , h_B , h_C , h_D et h_E aux points A, B, C, D et E.
3. Montrer, en expliquant la démarche, que le travail massique w reçu par le fluide au niveau du compresseur est égal à $35 \text{ kJ}\cdot\text{kg}^{-1}$.

II. Efficacité de la pompe à chaleur

On donne les valeurs des échanges énergétiques suivants :

- chaleur massique reçue par le fluide au condenseur : $q_c = -170 \text{ kJ}\cdot\text{kg}^{-1}$
- chaleur massique reçue par le fluide à l'évaporateur : $q_e = 135 \text{ kJ}\cdot\text{kg}^{-1}$

1. L'efficacité e est la valeur absolue du rapport de la quantité de chaleur reçue par le fluide par le travail fourni par le compresseur.

Donner l'expression puis la valeur numérique de l'efficacité théorique e de la pompe à chaleur.

2. Donner une interprétation énergétique de l'efficacité e .

B. Échanges thermiques de l'enveloppe du bâtiment

L'objectif de cette partie est d'estimer la valeur des pertes à travers les parois du bâtiment.

I. Description des trois modes de transfert thermique

Citer et décrire les trois modes de transfert thermique.

II. Calcul du flux thermique à travers la paroi

1. Calculer la valeur de la résistance thermique R pour la surface totale des parois verticales. Des informations pouvant être utiles sont données dans l'annexe 1.

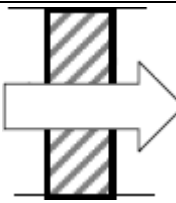
Données :

Épaisseur des parois verticales : $e = 16 \text{ cm}$

Surface totale des parois verticales : $S = 1\,056 \text{ m}^2$

Conductivité thermique des parois verticales : $\lambda = 0,032 \text{ W}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{m}^{-1}$

Résistances superficielles des parois verticales

	intérieur : r_{si}	extérieur : r_{se}
	$0,13 \text{ m}^2\cdot\text{K}\cdot\text{W}^{-1}$	$0,040 \text{ m}^2\cdot\text{K}\cdot\text{W}^{-1}$

BTS Fluide Énergies Domotique	sujet	session 2019
épreuve E42 : physique et chimie associées au système	durée : 2 heures	coefficient : 2
Code : 19FE42PCA2		page 3/8

2. Pour estimer les pertes, le maître d'œuvre souhaite connaître la valeur du flux thermique Φ en kW à travers la surface totale des parois verticales lorsque la température extérieure est de $-4,0\text{ }^{\circ}\text{C}$ et la température intérieure est de $+20,0\text{ }^{\circ}\text{C}$.

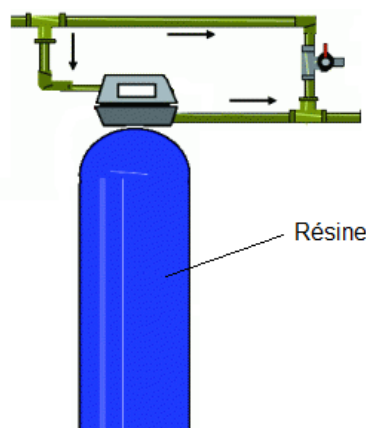
C. Adoucisseur d'eau

L'objectif de cette partie est de déterminer la masse de chlorure de sodium nécessaire au traitement de l'eau.

Afin d'éviter les problèmes engendrés par une eau de dureté élevée, un adoucisseur a été prévu. Cet adoucisseur est un adoucisseur à résine échangeuse d'ions.

Des informations pouvant être utiles sont données dans l'annexe 2.

Circuit d'eau de l'adoucisseur



I. Principe de fonctionnement de la résine échangeuse d'ions

1. Rédiger une note de service à l'attention du maître d'œuvre pour expliquer les problèmes engendrés par une eau trop dure et l'intérêt d'installer des adoucisseurs d'eau pour cet hôtel de ville.
2. Citer les ions responsables de la dureté d'une eau et expliquer le fonctionnement d'un adoucisseur à résine échangeuse d'ions.

II. Étude quantitative de l'adoucissement et de la régénération de la résine

L'eau traitée a une dureté initiale TH_i égale à $25\text{ }^{\circ}\text{f}$ à l'entrée du circuit d'adoucissement et une dureté finale TH_f égale à $10\text{ }^{\circ}\text{f}$ à la sortie du circuit.

Le technicien souhaite déterminer la masse m de chlorure de sodium NaCl nécessaire pour régénérer la résine lorsqu'un volume V de 100 m^3 d'eau a été traité.

Sachant que la résine perd deux ions Na^+ pour chaque ion Ca^{2+} ou Mg^{2+} capté, le technicien commence par déterminer la quantité de matière totale d'ions Ca^{2+} et Mg^{2+} captés par la résine lors du traitement du volume V d'eau.

BTS Fluide Énergies Domotique	sujet	session 2019
épreuve E42 : physique et chimie associées au système	durée : 2 heures	coefficient : 2
Code : 19FE42PCA2		page 4/8

1. Montrer qu'il obtient qu'il obtient une quantité de matière totale d'ions Ca^{2+} et Mg^{2+} égale à 150 mol.
2. Après avoir présenté la démarche suivie par le technicien pour déterminer la masse m de chlorure de sodium nécessaire à l'opération de traitement de l'eau, calculer cette masse.

On indiquera les différentes étapes du raisonnement en précisant les données ou connaissances à mobiliser

Données :

Elément	Symbole	Masse molaire
Calcium	Ca	$M_{\text{Ca}} = 40,1 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$
Magnésium	Mg	$M_{\text{Mg}} = 24,3 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$
Sodium	Na	$M_{\text{Na}} = 23,0 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$
Chlore	Cl	$M_{\text{Cl}} = 35,5 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$

D. Panneaux solaires thermiques

L'objectif de cette partie est de déterminer le rendement des panneaux solaires.

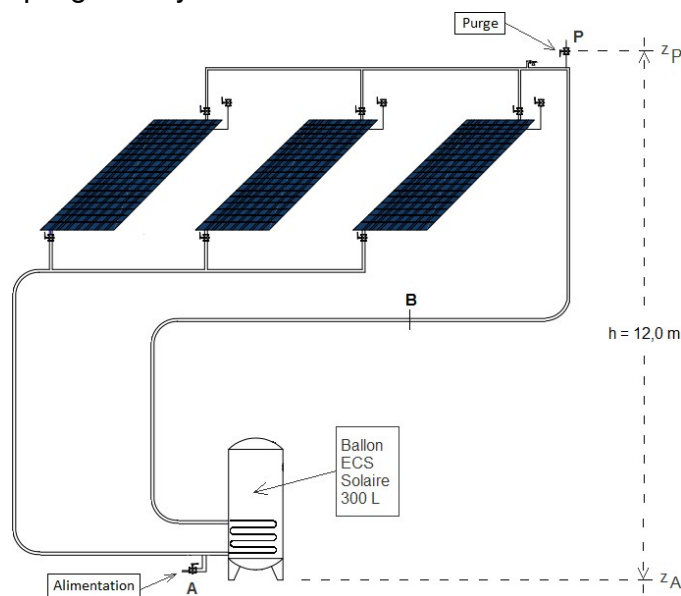
L'eau chaude sanitaire du bâtiment est produite grâce à trois panneaux solaires thermiques de marque Unical modèle Titanium se trouvant sur le toit.

Les panneaux sont remplis avec de l'eau glycolée MPG30%.

Des informations pouvant être utiles sont données dans l'annexe 3.

L'eau glycolée des panneaux est réchauffée par le soleil. Elle passe ensuite dans un ballon se trouvant au rez-de-chaussée. Dans ce ballon, un échangeur permet de transférer la chaleur récupérée dans le circuit d'eau chaude sanitaire.

Le dénivelé h entre la purge du système et l'alimentation en eau est égal à 12 m.



BTS Fluide Énergies Domotique	sujet	session 2019
épreuve E42 : physique et chimie associées au système	durée : 2 heures	coefficient : 2
Code : 19FE42PCA2		page 5/8

Données :

Pression atmosphérique : $p_{\text{atm}} = 1,00 \text{ bar}$

Intensité de la pesanteur : $g = 9,81 \text{ m}\cdot\text{s}^{-2}$

Masse volumique : $\rho_{\text{MPG30\%}} = 1,02 \cdot 10^3 \text{ kg}\cdot\text{m}^{-3}$

I. Condition de pression pour le remplissage du système à l'arrêt

On applique une pression de 3,0 bar au point A du circuit d'alimentation en eau lorsque le système est à l'arrêt et complètement rempli d'eau glycolée.

Afin que le remplissage s'effectue convenablement, il faut que la pression au point P soit supérieure à la pression atmosphérique.

Montrer que cette condition est bien remplie.

II. Rendement des trois panneaux solaires

On considère une puissance solaire par unité de surface arrivant sur les panneaux égale à $700 \text{ W}\cdot\text{m}^{-2}$ pendant une durée Δt , P_{solaire} .

La puissance P_r reçue par l'eau glycolée pendant cette même durée est égale à 2,31 kW.

Calculer la valeur du rendement des panneaux solaires, η .

Document technique panneau solaire thermique Unical

		BLUETECH 2500	TITANIUM	TITANIUM O	TITANIUM XL
REF		08193	07481	08832	08621
Dimensions	mm	2150 x 1170 x 83	2005 x 1000 x 102	1000 x 2005 x 102	2005 x 1290 x 102
Poids	kg	42	38	38	50
Diamètre tubes collecteurs	mm	22	22	22	22
Chassis		aluminium	aluminium	aluminium	aluminium
Épaisseur de verre	mm	3,2	4	4	4
Surface absorbante nette	m ²	2,31	1,8	1,8	2,31
Type d'absorbeurs		cuivre	cuivre	cuivre	cuivre

E. Nuisances sonores

L'objectif de cette partie est de déterminer les mesures de protection contre le bruit.

Le niveau sonore à proximité de la PAC en fonctionnement est de 90 dBA.

I. Expliquer l'intérêt de la mesure du niveau sonore en dBA.

II. À partir de l'extrait du code du travail de l'annexe 4, indiquer les mesures de prévention qui doivent être mises en œuvre prioritairement afin de diminuer les risques liés au bruit pour un travailleur se trouvant à proximité de la PAC.

BTS Fluide Énergies Domotique	sujet	session 2019
épreuve E42 : physique et chimie associées au système	durée : 2 heures	coefficient : 2
Code : 19FE42PCA2		page 6/8

Annexe 1

Résistance thermique d'une paroi

$$R = \frac{1}{S} \left[\frac{e}{\lambda} + r_{si} + r_{se} \right]$$

S : surface de la paroi (en m^2)

R : résistance thermique de la paroi (en $K \cdot W^{-1}$)

e : épaisseur de la paroi (en m)

λ : conductivité thermique du matériau
(en $W \cdot K^{-1} \cdot m^{-1}$)

r_{si} : résistance superficielle
intérieure (en $m^2 \cdot K \cdot W^{-1}$)

r_{se} : résistance superficielle
extérieure (en $m^2 \cdot K \cdot W^{-1}$)

Annexe 2

Inconvénient d'une eau dure

Une eau dure ne présente aucun danger pour la santé et peut donc être consommée en tant qu'eau de boisson.

Mais elle peut être à l'origine de certains inconvénients tels que l'entartrage (dépôt de carbonate de calcium $CaCO_3$ ou de carbonate de magnésium $MgCO_3$) des appareils dans lesquels l'eau est chauffée (lave-linge, lave-vaisselle...) ou de traces sur des surfaces lavées (baignoires, lavabos, robinetterie).

Dureté d'une eau

La dureté d'une eau est donnée par son Titre Hydrotimétrique (TH) exprimé en degré français (°f)

On rappelle que ce titre est donné par la relation $TH (°f) = 10^4 \times ([Ca^{2+}] + [Mg^{2+}])$.
Les concentrations sont exprimées en $mol \cdot L^{-1}$.

TH (°f)	0 à 7	7 à 15	15 à 25	25 à 45	> à 45
Eau	Très douce	Douce	Moyennement dure	dure	Très dure

Annexe 3

Principe fondamental de l'hydrostatique

$$\Delta p = \rho \cdot g \cdot h$$

Δp : différence de pression dans le fluide (en Pa)

ρ : masse volumique du fluide (en $kg \cdot m^{-3}$)

h : différence d'altitude dans le fluide (en m)

BTS Fluide Énergies Domotique	sujet	session 2019
épreuve E42 : physique et chimie associées au système	durée : 2 heures	coefficient : 2
Code : 19FE42PCA2		page 7/8

Annexe 4

Extrait du code du travail concernant les risques liés au bruit

L'employeur prend des mesures de prévention visant à supprimer ou à réduire au minimum les risques résultant de l'exposition au bruit, en tenant compte du progrès technique et de la disponibilité de mesures de maîtrise du risque à la source.

La valeur limite d'exposition (VLE) est fixée à 87 dBA pour une exposition prolongée.

(Art R 4431-1 à R 4437-4 du Code du Travail)

Principes généraux de la prévention

Éviter les risques, c'est supprimer le danger ou l'exposition au danger.

Évaluer les risques, c'est apprécier l'exposition au danger et l'importance du risque afin de prioriser les actions de prévention à mener.

Combattre les risques à la source, c'est intégrer la prévention le plus en amont possible, notamment dès la conception des lieux de travail, des équipements ou des modes opératoires.

Adapter le travail à l'Homme, en tenant compte des différences interindividuelles, dans le but de réduire les effets du travail sur la santé.

Tenir compte de l'évolution de la technique, c'est adapter la prévention aux évolutions techniques et organisationnelles.

Remplacer ce qui est dangereux par ce qui l'est moins, c'est éviter l'utilisation de procédés ou de produits dangereux lorsqu'un même résultat peut être obtenu avec une méthode présentant des dangers moindres.

Planifier la prévention en intégrant technique, organisation et conditions de travail, relations sociales et environnement.

Donner la priorité aux mesures de protection collective et n'utiliser les équipements de protection individuelle qu'en complément des protections collectives si elles se révèlent insuffisantes.

Donner les instructions appropriées aux salariés, c'est former et informer les salariés afin qu'ils connaissent les risques et les mesures de prévention.

Art. L.4121-2 du Code du travail

BTS Fluide Énergies Domotique	sujet	session 2019
épreuve E42 : physique et chimie associées au système	durée : 2 heures	coefficient : 2
Code : 19FE42PCA2		page 8/8