EXAMENS : BEP (CAP intégré)	SESSION 2002	N° du sujet : 002175
SPECIALITE : Métiers de la santé et de l'hygiène		SUJET
(BIOSERVICES; CSS)		FOLIO: 1/7
EPREUVE : EG2 (Maths- sciences)		VICE – RECTORAT
DUREE DE L'EPREUVE: 2H00	COEF: 4 (CAP: 2)	NOUVELLE - CALEDONIE

Vous répondrez directement sur les feuilles du sujet.

LE LAIT et ses composants...

MATHEMATIQUES

CAP	Exercice n°1 : Calculons la quantité de calcium contenue dans un yaourt et dans un bol de lait		
	On note : x la quantité de calcium contenue dans un yaourt, représentée par : ż et y la quantité de calcium contenue dans un bol de lait, représentée par : ś .		
	On effectue deux mesures (les masses sont données en mg).		
	La première mesure permet d'écrire : $2\mathbf{x} + 2\mathbf{y} = 900$. $\frac{1^{\text{ere}} \text{ mesure :}}{\mathbf{z} \text{ $\dot{\mathbf{z}}$ $\dot{\mathbf{s}}$}} \boxed{900 \text{ mg}}$		
1	1- Déterminer l'équation que permet d'écrire la deuxième mesure : 2ème mesure : 600 mg	0,5	
	2- Résoudre le système de deux équations à deux inconnues suivant :		
		1,5	
	3- En déduire : Ø la quantité de calcium contenu dans un yaourt : Ø la quantité de calcium contenu dans un bol de lait :	0,5	

EXAMENS : BEP (CAP intégré)	SESSION 2002	N° du sujet : 002175
SPECIALITE : Métiers de la santé et de l'hygiène		SUJET
(BIOSERVICES; CSS)		FOLIO: 2/7
EPREUVE : EG2 (Maths- sciences)		VICE – RECTORAT
DUREE DE L'EPREUVE: 2H00	COEF: 4 (CAP: 2)	NOUVELLE - CALEDONIE

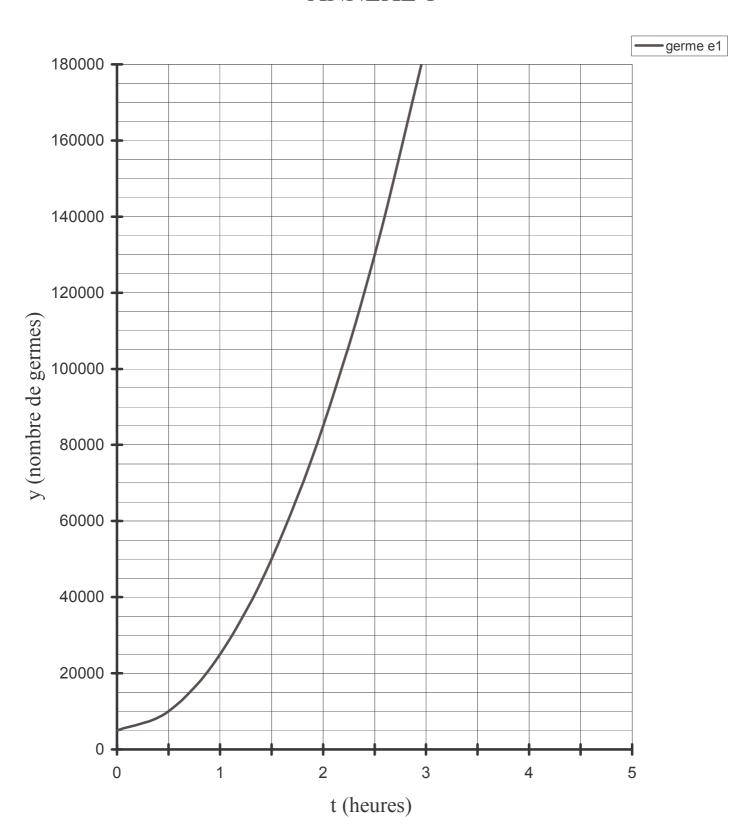
	Nombre d'enfants	centres des classes	n _i x _i
en calcium en mg [400 ; 600 [n _i	Xi	n _l x _l
[400 , 000 [28		
[600 ; 800 [91		
[800 ; 1 000[14		
[1 000 ; 1 200 [7		
	N =		
	nistogramme de cette so		ssous.

EXAMENS : BEP (CAP intégré)	SESSION 2002	N° du sujet : 002175
SPECIALITE : Métiers de la santé et de l'hygiène		SUJET
(BIOSERVICES; CSS)		FOLIO: 3/7
EPREUVE : EG2 (Maths- sciences)		VICE – RECTORAT
DUREE DE L'EPREUVE: 2H00	COEF: 4 (CAP: 2)	NOUVELLE - CALEDONIE

Le lait cru contient des germes qui se multiplient rapidement à température ambiante. On étudie l'évolution du nombre de deux germes différents. e ₁ et e ₂ représentent le nombre d'individus de chaque espèce et t le temps écoulé en heu 1- La courbe représentant l'évolution du germe e ₁ au cours du temps est donnée à l'annexe 1. a - A l'aide du graphique, déterminer la valeur du nombre de germes au bout d'heure.	res.
l'annexe 1. a - A l'aide du graphique, déterminer la valeur du nombre de germes au bout d'	
	une
b - La courbe représentative de cette fonction admet une équation de la forme : $e_1 = a \ t^2 + b.$ Comment appelle t—on la représentation graphique de ce type de fonction ?	••••
c - Déterminer graphiquement les coordonnées du minimum de cette fonction e	1•
2- L'évolution au cours du temps du second germe e_2 peut être représenté par la fon définie par : e_2 = 5 000 + 40 000 x t.	nction
Représenter cette droite pour t compris entre 0 et 4 dans le repère de l'annexe	1.
	••••
3- Lire graphiquement les coordonnées des points d'intersection de la courbe et de l droite.	la

EXAMENS : BEP (CAP intégré)	SESSION 2002	N° du sujet : 002175
SPECIALITE : Métiers de la santé et de l'hygiène		SUJET
(BIOSERVICES; CSS)		FOLIO: 4/7
EPREUVE : EG2 (Maths- sciences)		VICE – RECTORAT
DUREE DE L'EPREUVE: 2H00	COEF:4 (CAP:2)	NOUVELLE - CALEDONIE

ANNEXE 1



EXAMENS : BEP (CAP intégré)	SESSION 2002	N° du sujet : 002175
SPECIALITE : Métiers de la santé et de l'hygiène		SUJET
(BIOSERVICES; CSS)		FOLIO: 5/7
EPREUVE : EG2 (Maths- sciences)		VICE – RECTORAT
DUREE DE L'EPREUVE: 2H00	COEF: 4 (CAP: 2)	NOUVELLE - CALEDONIE

SCIENCES PHYSIQUES

	Exercice n°1 : Le pH du lait.	BEP		
<u>CAP</u>	1- Le pH du lait est égal à 7. Est-il acide, basique ou neutre ?			
1				
	2- Lorsque le lait fermente, on constate que le pH change. Pour déterminer la valeur de ce nouveau			
	pH, on utilise les indicateurs colorés et on obtient les résultats suivants :			
	Le lait fermenté colore en jaune l'hélianthine et en jaune le « bleu de bromothymol » (BBT).			
	En vous aidant du tableau ci-dessous, qui donne en fonction du pH, les couleurs prises par les indicateurs colorés, donner l'intervalle possible des pH pour ce lait :			
		1		
	<u>Tableau</u> :			
	Couleur de Rose Zone de Jaune			
	l'hélianthine virage			
	pH034,514Bleu deJauneZone deBleu			
	bromothymol virage 6 7,5 14			
	p11 0 7,3 14			
	3- Un lait fermenté est-il devenu acide, basique ou neutre ?			
		0.5		
	Exercice n°2: Le calcium!			
	400 72			
	Le calcium a pour carte d'identité : $\begin{bmatrix} 40 \\ 20 \end{bmatrix}$. L'ion calcium a pour symbole : $\boxed{\text{Ca}^{2+}}$			
	1- Compléter le tableau :			
1	nombre de protons nombre d'électrons	0.5		
	Ca Ca			
1		0.5		
	2- Expliquer comment un atome de calcium Ca devient un ion calcium Ca ²⁺ :			

EXAMENS : BEP (CAP intégré)	SESSION 2002	N° du sujet : 002175
SPECIALITE : Métiers de la santé et de l'hygiène		SUJET
(BIOSERVICES; CSS)		FOLIO: 6/7
EPREUVE : EG2 (Maths- sciences)		VICE – RECTORAT
DUREE DE L'EPREUVE: 2H00	COEF: 4 (CAP: 2)	NOUVELLE - CALEDONIE

Exercice n°3: Le lactose!!

<u>CAP</u>	Un autre constituant important du lait est <u>le lactose</u> , qui est le seul glucide du lait et qui lui donne un léger goût sucré. La formule chimique du lactose est : $C_{12}H_{22}O_{11}$.	BEP
	1- Indiquer le nombre et le nom des atomes constituant cette molécule :	
1,5		0.5
	2- Calculer la masse molaire moléculaire du lactose. (On donne: M(c) = 12 g/mol; M(H) = 1 g/mol et M(O) = 16 g/mol.)	
1,5		1
		1
	3- Lors de la fermentation du lait le lactose est hydrolysé en acide lactique, selon l'équation de réaction non équilibrée ci dessous :	
	$C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O$ $CH_3 - CHOH - COOH$	0.5
	Equilibrer l'équation chimique ci-dessus.	
	4- La formule développée de cet acide est	
	н он о	
	H = C = C = C	
	Ĥ Ĥ ÔН	
	a- Sur la formule développée ci-dessus, entourer les deux groupes fonctionnels qui apparaissent.	0.5
	b- Quel est le nom de la famille chimique qui est caractérisée par le groupe fonctionnel OH ?	
_		0.5

EXAMENS : BEP (CAP intégré)	SESSION 2002	N° du sujet : 002175
SPECIALITE : Métiers de la santé et de l'hygiène		SUJET
(BIOSERVICES; CSS)		FOLIO: 7/7
EPREUVE : EG2 (Maths- sciences)		VICE – RECTORAT
DUREE DE L'EPREUVE: 2H00	COEF: 4 (CAP: 2)	NOUVELLE - CALEDONIE

<u>I</u>	Exercice n°4 : La stérilisation du lait !		
	Le procédé UHT (ultra haute température) est très utilisé pour la stérilisation : Le lait est pris à une température de 4°C et il est porté à une température de 140°C pendant 2 secondes. 1- Calculer la quantité d'énergie thermique que l'on doit fournir à 4 kg de lait pour amener sa température de 4°C à 140°C. La capacité thermique du lait est c _{lait} = 4 000 J.kg ^{-1.o} C ⁻¹		
	2- Pour chauffer l'eau, qui servira ensuite à la stérilisation du lait, on utilise des résistances chauffantes. Chacune des résistances utilisées porte les indications suivantes : 230 V		
	Ø Donner la signification (grandeurs et unités) de ces indications		
	â 230 V :		
	â 15 A :		
	3- Calculer la puissance électrique absorbée par une résistance :		
	4- Calculer l'énergie électrique consommée si la résistance fonctionne pendant 8 heures. Donner le résultat en Wh.		
	5- Compléter le schéma de la chaîne de transfert énergétique de cette résistance électrique :		
	énergie énergie énergie		

Formulaire: Q = mC(Tf - Ti) $P = U \times I$

EXAMENS : BEP (CAP intégré)	SESSION 2002	N° du sujet : 002175
SPECIALITE : Métiers de la santé et	SUJET	
(BIOSERVICES ;	FOLIO: 8/7	
EPREUVE : EG2 (Maths- sciences)		VICE – RECTORAT
DUREE DE L'EPREUVE: 2H00	COEF: 4 (CAP: 2)	NOUVELLE - CALEDONIE

 $\mathbf{W} = \mathbf{P} \mathbf{x} \mathbf{t}$