



Ce document a été numérisé par le CRDP
d'Alsace pour la Base Nationale des Sujets
d'Examens de l'enseignement
professionnel

Contexte 1

- a) Compléter le "**Tableau de classification des salissures**" en remplaçant les salissures suivant leur type et en précisant les modes d'enlèvement

Types de salissures rencontrées:

Sang – Urine – Café – Vin – Beurre – Sueur – Cheveux

Mode d'enlèvement

- ✓ Par dissolution dans l'eau
- ✓ Par émulsion
- ✓ Par action mécanique
- ✓ Par influence de la température
- ✓ Par oxydation
- ✓ Par saponification

Tableau de classification des salissures		
Classification	Type de salissures	Modes d'enlèvement
Pigmentaires	Cheveux	Par action mécanique
Maigres	Sang Urine Café Vin Sueur	Par dissolution dans l'eau Par oxydation Par influence de la température
Grasses	Beurre	Par émulsion Par saponification Par influence de la température

Contexte 2

- a) Compléter le tableau en repositionnant dans les colonnes les articles correspondant aux mélanges polyester/coton proposés.

Tenues d'infirmière – Tenues de cuisinier – pantalons de pyjamas – Tenues d'agent d'entretien- Draps hospitaliers – Chemises ouvertes

Mélange polyester/coton	50 % polyester 50% coton	65 % polyester 35% coton	35 % polyester 65% coton
Articles textiles	Pantalons de pyjamas Draps hospitaliers Chemises ouvertes	Tenues d'infirmière Tenues d'agent d'entretien	Tenues de cuisinier

b/ **Compléter** le tableau en **cochant** les propriétés textiles correspondantes au polyester et au coton

Propriétés textiles	Polyester	Coton
Hydrophobe, sèche vite mais n'a aucun pouvoir absorbant	x	
Sensible aux microorganismes		x
Solidité excellente	x	
Infroissable	x	
Confortable, bon pouvoir isolant		x
Lipophile, il retient les graisses	x	
Sensible aux fortes températures	x	

Contexte 3

L'hypochlorite de sodium, appelé plus couramment eau de javel était l'oxydant le plus utilisé jusqu'à nos jours en blanchisserie industrielle.

Reconnu trop polluant et très consommateur d'eau, il est généralement préconisé pour les programmes de relavage ou de traitement du moisi.

b) Compléter le tableau en indiquant deux autres agents de blanchiment pouvant être utilisés en blanchisserie.

Les agents de blanchiments			
Agent de blanchiment	Nom scientifique	Phase d'injection en cours du cycle	Principes d'actions
<i>Exemple :</i> Eau de javel	L'hypochlorite de sodium,	Rinçage	Dégage de l'oxygène en milieu alcalin et à basse température
Eau oxygénée	Péroxyde d'hydrogène	Lavage	Dégage de l'oxygène en milieu alcalin et à haute température
Acide péracétique	Acide péracétique	Lavage	Dégage de l'oxygène en milieu alcalin et à basse /moyenne température 40°C/70°C

En blanchisserie, l'eau de javel peut être conditionnée en bidon de 20 litres et à une concentration de 48chl

- c) Calculer la quantité de javel qu'il faudra injectée pour le relavage de 60 kg de linge. Justifier vos calculs ci-dessous.

$$\frac{60 \text{ kg} \times 5 \times 0.20\text{chl}}{48\text{chl}} = 1.25 \text{ litre d'eau de javel}$$

Il faudra injecter **1,250 litre** d'eau de javel pour effectuer le relavage des 60 kg de linge

Contexte 4

Travail demandé :

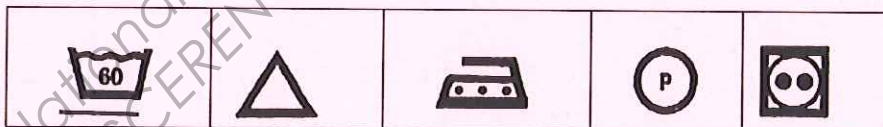
- a) Relever (document ressource 1) les qualités qui indiquent que les couvertures en 100%Trévira CS sont un gage vis-à-vis de :

- La sécurité
- Du confort
- Des risques de contamination

☞ Inscrire vos réponses dans le tableau ci-dessous

	Qualités
Sécurité	Ininflammables N'émettent pas de gaz toxiques
Confort	Ne provoquent pas d'allergie Chaude puisque égale au confort de la laine et de l'acrylique
Risques aux contaminations	Insensible aux bactéries Insensibles aux moisissures

- b) Elaborer le code d'entretien des couvertures en **100% Trévira CS**



Contexte 5

Travail demandé :


Cocher les réponses correspondant aux gestes que vous effectuerez devant cet accident.

Vous courez chercher de l'aide	
Vous balisez et appelez de l'aide	x
Vous faites assoir le livreur, lui donner une couverture et vous vous munissez de gants pour nettoyez le produit déversé au sol en attendant les secours.	
Vous menez le livreur vers un point d'eau et vous lui demander de se déshabiller en attendant les secours.	x


Contexte 6

Travail demandé :

Compléter l'étiquette de l'hypochlorite de sodium en inscrivant aux emplacements indiqués les numéros des pictogrammes correspondants aux risques identifiés sur l'étiquette.




1



2


SHG06



3


SGH02

Références




4

SHG01




5


SGH08



6

SHG09



1		6
HYPOCHLORITE DE SODIUM Solution...(>25% Cl actif)		
R31. Au contact d'un acide, dégage un gaz toxique R34. Provoque des brûlures R50 Très toxique pour les organes aquatiques S 28. Après contact avec la peau, se laver immédiatement et abondamment à l'eau S41. En cas d'accident ou de malaise, consulter immédiatement un médecin (si possible lui montrer l'étiquette) S50 . Ne pas mélanger avec des produits acides S61. Eviter le rejet dans l'environnement Consulter les instructions spéciales/la fiche de données de sécurité.		

Base Nationale des Sujets d'Examens de l'enseignement Professionnel
Réseau SCEREN

BAREME EP3 : Technologie et Prévention des accidents

			Barème	Note
Contexte 1	Tableau de classification des salissures	Salissures	7 x 1	
		Mode d'enlèvement	7 x 1	
Contexte 2	Mélange polyester / coton	Articles de linge	6 x 1	
		Propriétés textiles	7 x 2	
Contexte 3	Agents de blanchiments	Proposition d'agent de blanchiment	4 x 0.5	
		Quantité pour injection de javel pour relavage	6 x 1	
Contexte 4	Couvertures Trévira	Qualité des couvertures Trévira	6 x 1	
		Code d'entretien	5 x 1	
Contexte 5	Gestes réalisés		2 x 1.5	
Contexte 6	Pictogrammes des produits chimiques		2 x 2	

Total

/ 60

CAP : EATEI	BAREME	Coefficient : 3	Session JUIN 2012
EPREUVE : EP. 3 Technologie et prévention des accidents	Durée : 1h 30	Code : 50 24001	Page 1/1