

## TPSA6

## GROS DESORDRE A LA PHARMACIE

2D

Un préparateur en pharmacie reçoit plusieurs cartons de médicaments largement endommagés puisqu'ils ont pris l'eau. Quand il ouvre les cartons, les boîtes sont difficilement reconnaissables.

A vous d'identifier les différents médicaments réceptionnés par le pharmacien.

Pour cela, vous disposez d'une solution aqueuse de l'un des 4 médicaments commandés par le pharmacien, de la notice des médicaments et du tableau récapitulatif des tests d'identification.



Pour identifier le médicament dont vous disposez, vous devrez effectuer au minimum deux tests d'identification.

Pour chaque test :

- Formuler une hypothèse concernant l'ion éventuellement présent dans le médicament.
- Représenter le schéma de l'expérience vous permettant d'infirmier ou de confirmer votre hypothèse.
- Réaliser l'expérience
- Noter vos observations
- Rédiger une conclusion

APP	
-----	--

☺ Ensuite, une personne de chaque groupe présentera son travail.

Mise en commun des résultats et identification des solutions aqueuses.

COM	
-----	--

## TPSA6

## GROS DESORDRE A LA PHARMACIE

2D

Un préparateur en pharmacie reçoit plusieurs cartons de médicaments largement endommagés puisqu'ils ont pris l'eau. Quand il ouvre les cartons, les boîtes sont difficilement reconnaissables.

A vous d'identifier les différents médicaments réceptionnés par le pharmacien.

Pour cela, vous disposez d'une solution aqueuse de l'un des 4 médicaments commandés par le pharmacien, de la notice des médicaments et du tableau récapitulatif des tests d'identification.



Pour identifier le médicament dont vous disposez, vous devrez effectuer au minimum deux tests d'identification.

Pour chaque test :

- Formuler une hypothèse concernant l'ion éventuellement présent dans le médicament.
- Représenter le schéma de l'expérience vous permettant d'infirmier ou de confirmer votre hypothèse.
- Réaliser l'expérience
- Noter vos observations
- Rédiger une conclusion

APP	
-----	--

☺ Ensuite, une personne de chaque groupe présentera son travail.

Mise en commun des résultats et identification des solutions aqueuses.

COM	
-----	--

**Sérum Physiologique**  
 SOLUTION NASALE ET OPHTALMIQUE  
 SOLUTION DE CHLORURE DE SODIUM À 0,9%

Ce sérum physiologique permet de nettoyer quotidiennement les paupières et le contour de l'œil du nourrisson.

Il peut également être utilisé pour humidifier l'intérieur du nez.

Sa présentation en doses à usage unique permet une utilisation pratique et hygiénique.

Composition unitaire : Chlorure de sodium 0,045 g. Eau purifiée q.s.p. 5 ml  
 Convient également aux adultes.

A utiliser de préférence avant la date indiquée sous la boîte.

40 unidoses de 5 ml

**MAGNÉ B6®**  
 Magnésium - Pyridoxine

**Composition :**  
 Magnésium..... 48 mg  
 sous forme de lactate de magnésium dihydraté ..... 470 mg  
 Chlorhydrate de pyridoxine..... 5 mg

**Excipient à effet notable :** Saccharose.

**Indications thérapeutiques :**  
 Ce médicament est indiqué dans les carences en magnésium confirmées par votre médecin.

Lire attentivement la notice avant utilisation.  
 TENIR HORS DE LA PORTÉE ET DE LA VUE DES ENFANTS.

**Adiaril**

ANALYSE MOYENNE	Pour 100 g
Valeur énergétique	1246 kJ (293 K)
Glucose	37,8 g
Saccharose	35,5 g
Sodium	3,91 g
Potassium	2,23 g
Chlorure (Cl <sup>-</sup> )	3,00 g
Citrates (C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sub>7</sub> <sup>-</sup> )	5,37 g

Osmolarité : 250 mOsm/litre de so  
 Ingrédients : Glucose - Saccharose - Gluconate de potassi

**FERO-GRAD® VITAMINÉ C 500**

• IDENTIFICATION DU MÉDICAMENT  
 DÉNOMINATION  
 FERO-GRAD VITAMINÉ C 500, comprimé enrobé.

COMPOSITION  
 SULFATE FERREUX .....  
 Quantité correspondante en fer  
 ACIDE ASCORBIQUE POUR COMPRESSION DIRECTE .....  
 Quantité correspondante en acide ascorbique

Excipients : stéarate de magnésium, polyvidone, macrogol 8000, copolymère d'acrylate et de méthyle, cellulose microcristalline, éthylcellulose, macrogol 400, talc, hypromellose (15 cp titane (E 171), jaune de quinoléine (E104).

Pour un comprimé enrobé à double noyau de 1100,88 mg.  
 Un comprimé contient 105 mg de fer.

FORME PHARMACEUTIQUE  
 Comprimé enrobé, boîte de 30.

CLASSE PHARMACO-THÉRAPEUTIQUE

Annexe 2

**TABLEAU RECAPITULATIF DES TESTS D'IDENTIFICATION**

Espèce à identifier	Formule	Réactif utilisé	Résultat du test
Ion chlorure	Cl <sup>-</sup>	Solution de nitrate d'argent	Précipité blanc qui noircit à la lumière
Ion magnésium	Mg <sup>2+</sup>	Solution d'hydroxyde de sodium	Précipité blanc
Ion sodium	Na <sup>+</sup>	<b>Test de flamme</b>	Flamme jaune orangé
Ion sulfate	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Solution de chlorure de baryum	Précipité blanc
Ion Fer (II) ou ion ferreux	Fe <sup>2+</sup>	Solution d'hydroxyde de sodium	Précipité vert
Glucose	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	Liqueur de Fehling (avec chauffage)	Précipité "rouge brique"

CRITERES DE REUSSITE POUR LES SCHEMAS	A	EA	NA
Les schémas sont faits au crayon de papier			
Les schémas sont grands			
Les schémas sont soignés			
Les schémas sont légendés (solution testée et réactif)			

## Travail complémentaire :

EAU DE SOURCE DE MONTAGNE

SOURCE  
ROCHE DES ECRINS

1,5L

EAU DE SOURCE - SOURCE ROCHE DES ECRINS

Au pied du massif des Ecrins, jaillit naturellement une eau pure et légère longuement filtrée et purifiée par les Alpes millénaires. Cette eau de source vous offre une composition adaptée aux besoins de l'organisme et convient particulièrement à la préparation des biberons.

Composition moyenne en mg/l:

CALCIUM (Ca <sup>2+</sup> )	63
MAGNESIUM (Mg <sup>2+</sup> )	10,2
SODIUM (Na <sup>+</sup> )	1,4
POTASSIUM (K <sup>+</sup> )	0,4
BICARBONATES (HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> )	173,2
SULFATES (SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> )	51,3
NITRATES (NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> )	2,0
CHLORURES (Cl <sup>-</sup> )	< 1
Résidus secs à 100°C	240
pH	7,60

Ce produit est régulièrement contrôlé par des laboratoires spécialisés. Pour toute observation merci de nous écrire, en notant le nom du produit, la date et le numéro figurant sur l'emballage.

SATISFAIT OU REMBOURSE 2 FOIS

- 1) Recenser les ions positifs et négatifs contenus dans cette eau. Vous préciserez également leur formule.
- 2) Quelle est la grandeur exprimée en mg/l ?
- 3) Quelle est la masse de sodium contenue dans un verre d'eau de 25 cl ?
- 4) Cette eau peut-elle convenir à une personne qui suit un régime pauvre en sel ? justifier
- 5) Quel sont les bienfaits du calcium sur notre organisme ?
- 6) Quelle peut - être la raison de la présence de nitrates dans une eau ?