

ANNEXE 1

À rendre avec la copie

FEUILLE DE RESULTATS : CONTRÔLES BIOCHIMIQUES

DOSAGE DES NITRITES

1. Étalonnage du spectrophotomètre

Calculer la concentration en nitrites de la solution étalon.

2. Établissement de la gamme d'étalonnage et des essais

Compléter le tableau

Tubes	témoin	1	2	3	4	5	E1	E2
Solution étalon en mL								
Filtrat de jambon « Jn » en mL							2	5
Eau distillée en mL							3	0
Réactif phénol-sulfanilique en mL							1	1
Agiter, attendre 10 minutes								
Ammoniaque en mL							1	1
Agiter, attendre 10 minutes et lire l'absorbance à 435 nm								
Quantité en µg de nitrites par tube								
Absorbance à 435 nm								

Nom et Prénom du candidat :

N° de poste :

ANNEXE 1 (suite)
À rendre avec la copie

Calcul de la concentration en nitrite

Donner la droite de régression et le coefficient de corrélation.

Calculer la concentration en nitrite dans le filtrat "Jn" (CV = 3%).
formule littérale :

--

Calculs

Concentration en NO₂ en mg.L⁻¹	Essai 1	Essai 2
% d'imprécision		
Validation $(C1 - C2) / (C1 + C2) < 2CV$		
Concentration retenue en mg.L⁻¹		
Masse en nitrite dans le jambon = formule littérale		
Teneur en nitrite en mg. kg⁻¹ jambon = valeur		

Code : QATAC

Nom et Prénom du candidat :

Page 8/11

N° de poste :

Nom et Prénom du candidat :

N° de poste :

ANNEXE 2
À rendre avec la copie

FEUILLE DE RESULTATS : CONTRÔLES BIOCHIMIQUES

DOSAGE DE L'ACIDE ASCORBIQUE

1. Étalonnage du DCPIP

Calcul de la concentration molaire du DCPIP en mmol/L

Formule littérale

Données : M ac.ascorbique = 176 g/mol

Calculs : (CV = 1%)

	Essai 1	Essai 2
Concentration du DCPIP en mmol.L⁻¹		
% d'imprécision		
Validation		
(C1-C2)/(C1+C2) < 2CV		
Concentration retenue en mmol.L⁻¹		

Nom et Prénom du candidat :

N° de poste :

ANNEXE 2 (suite)
À rendre avec la copie

Calcul de la concentration en acide ascorbique

Calcul de la concentration de l'acide ascorbique en mg/L dans le filtrat de jambon "Jac"

Formule littérale

--

M ac. ascorbique = 176 g/mol

Calculs (CV = 1%)

	Essai 1	Essai 2
Concentration en acide ascorbique en mg.L⁻¹		
% d'imprécision		
Validation $(C1-C2)/(C1+C2) < 2CV$		
Concentration retenue en mg.L⁻¹		
Masse en acide ascorbique dans le jambon : formule littérale		
Teneur en acide ascorbique en mg. kg⁻¹ jambon : valeur		

Code : QATAC

Nom et Prénom du candidat :

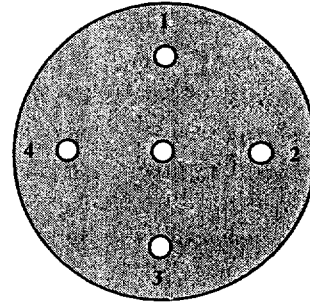
Page 10/11

N° de poste :

ANNEXE 3 A rendre avec la copie

PROTOCOLE ET FEUILLE DE RESULTATS : CONTRÔLES IMMUNOLOGIQUES

- Poser les boîtes de Pétri sur un support horizontal.
- Répartir l'agarose dans les deux boîtes de Pétri ; laisser prendre en masse à température ambiante. Mettre 15 min au réfrigérateur.
- En suivant le schéma ci-contre, creuser délicatement dans chaque boîte, 5 puits à l'emporte-pièce.
- Les puits doivent avoir une forme cylindrique parfaite.

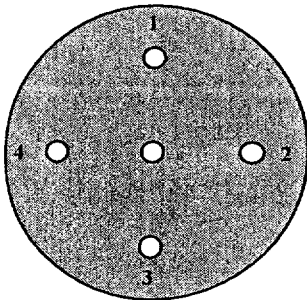


1. Préciser la composition et le rôle du témoin de la boîte A :

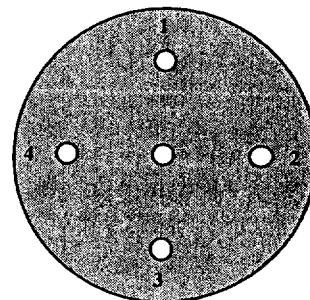
2. Faire un schéma du plan de dépôt

boîte A : test : spécificité de l'immunsérum anti-porc

Boîte B : test : extrait de jambon



- 1 :
- 2 :
- 3 :
- 4 :



- 1 :
- 2 :
- 3 :
- 4 :

3. Proposer un autre plan de dépôt pour la boîte B.