

Examen Immunologie

S5 Février 2021 (2H) présentation 1 pt

Exercice 1 8pts :

Donner les noms correspondant aux abréviations suivantes (0.5 pt par terme) : MAC ; HLA ; APC .

Définira les termes suivants (0.5 pt par terme): Organe lymphoïde secondaire ; sérum, interféron ; interleukine

Citer les trois voies d'action du complément Définir laquelle de ces voies est anticorps dépendante. Donner un schéma clair représentant son mode d'action (2 pts).

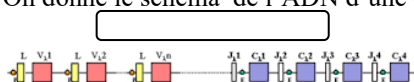
Donner la formule structurale d'un anticorps IgE, sa concentration sérique normale et le type de réaction immunitaire dans lequel il est souvent associé (2 pts).

Donner deux propriétés communes et deux propriétés différentes des récepteurs B et T (1 pts).

Définir l'hypermutation somatique et son importance immunologique (1 pt).

Exercice 2 5pts :

- Dans un schéma clair montrer l'intervention coordonnée des éléments suivants : CDx, CDx, CMx, cellule infectée, lymphocytes Tx. Vous devez préciser dans ce schéma le x correspondant (2pts).
- On donne le schéma de l'ADN d'une chaîne d'Ig suivant :



Préciser la nature de la chaîne et dire (justifier) si cet ADN correspond à celui d'un lymphocyte mature ou embryonnaire (1pt).

Calculer le nombre de chaîne que cet ADN peut théoriquement produire (1pt).

Donner la formule structurale d'un anticorps IgA contenant cette chaîne (1pt).

Exercice 3 (4pts) :

On donne la formule suivante suivant chez un patient A:

*HLA-DQ*24 :02 :1 :01 : L*

Dire à quoi correspond cette formule et que représente chacun de ses éléments (1pt).

Préciser la classe du locus donné dans cette formule et dire si le résultat est complet pour ce locus (1pt).

Préciser les deux types de résolution dans cette formule et leur application en transplantation (1pt).

Donner la formule minimum souhaitée de ce locus chez un individu qui voudrait donner un don de moelle osseuse pour le patient A (1pt).

Exercice 4 2 pts :

Dire si les affirmations suivantes sont vraies si non corriger (01 pt par affirmation) :

- Une solution S à 3Um contient 9 umoles dans 3 ml.
- Une solkution à 0.25% contient 750 ug dans 0.3 ml
- $3 \text{ nM} = 310^{-6} \text{ pM}$

