



**CONCOURS INTERNE ORGANISÉ AU TITRE DE L'ANNÉE 2019  
POUR LE RECRUTEMENT D'ADJOINTS TECHNIQUES  
PRINCIPAUX DE LABORATOIRE DE 2<sup>ÈME</sup> CLASSE**

RELEVANT DES MINISTRES CHARGÉS DE L'ÉCONOMIE ET DES FINANCES

**ÉPREUVE ÉCRITE D'ADMISSIBILITÉ**

(DURÉE : 2 HEURES – COEFFICIENT 3)

**Réponses courtes à des questions portant sur les missions  
des laboratoires publics, l'organisation et les conditions de  
travail en laboratoire**

**AVERTISSEMENTS IMPORTANTS**

L'usage de tout matériel autre que le matériel usuel d'écriture et de tout document autre que le support fourni est **interdit**.

**Toute fraude ou tentative de fraude** constatée par la commission de surveillance **entraînera l'exclusion du concours**.

Veillez à bien indiquer sur votre copie le nombre d'intercalaires utilisés (la copie double n'est pas décomptée).

Il est interdit de quitter définitivement la salle d'examen avant le terme de la première heure.

Le présent document comporte **2 pages** numérotées.

**Les candidats veilleront à indiquer devant chaque réponse le numéro de l'exercice et de la question à laquelle elle se rapporte.**

## **I/ Missions des laboratoires publics**

1. Quelles sont les missions du SCL ? Donnez un exemple pour chacune.
2. Un particulier vous contacte car il a ouvert une bouteille de lait qui dégage une mauvaise odeur. Il souhaite vous l'envoyer « pour faire des analyses », que répondez-vous ?
3. Dans quels cas le SCL fait-il appel à des laboratoires sous-traitants ?
4. Citez deux ou trois activités particulièrement demandées pour la DGCCRF d'une part et pour la DGDDI d'autre part.

## **II/ Organisation du travail en laboratoire**

5. Expliquez ce qu'est l'accréditation et quelle est son utilité.
6. Qu'est-ce-que la traçabilité et quel est son intérêt ?
7. Quelle peut être l'utilité de faire réaliser une même analyse sur un échantillon par plusieurs laboratoires (essais inter-laboratoires) ?
8. Comment procéder pour obtenir 200 ml d'acide chlorhydrique à 0,02 mol/l à partir d'une solution d'acide chlorhydrique à 1 mol / l ? Expliquez comment utiliser un pH mètre.

## **III/ Conditions de travail en laboratoire**

9. Citez deux risques biologiques, deux risques chimiques et deux risques physiques. Expliquez ce qu'est un EPI et un EPC, donnez deux exemples pour chacun.
10. Quels sont les acteurs de prévention que vous connaissez ?
11. Expliquez le principe de la marche en avant.
12. Comment sont traités les déchets dans un laboratoire ?
13. Donnez les significations des pictogrammes suivants :



A



B



C



D