

Exercice 1

Choisir la bonne réponse

- ① Le test de présence de l'eau est réalisé :
 - ☐ Avec de l'eau de chaux
 - ☐ Avec du sulfate de cuivre anhydre
 - ☐ Avec la liqueur de Fehling
- ② Le test à la liqueur de Fehling sert à caractériser la présence de :
 - ☐ Le glucose
 - ☐ Le dioxyde de carbone
 - ☐ Chlorure de sodium

Exercice 2

Pour mettre en évidence certains constituants d'un de citron, on réalise les tests suivants :

- ☐ On laisse tomber quelques gouttes de jus de citron sur du sulfate de cuivre II anhydre déposé dans une coupelle : le solide bleuit .
 - ☐ On pince le zeste d'un citron à proximité d'une flamme de bougie ; des étincelles apparaissent dans la flamme.
 - ☐ On mesure le **pH** du jus en trouve : **pH = 4,1**
 - ☐ On chauffe un tube à essai qui contient un m mélange de jus de citron et de liqueur de Fehling : Il apparaitre un précipité rouge brique.
- ① Déterminer les espèces chimique mises en évidence par chacun de ces tests. Justifier votre réponse.

Exercice 3

- ① Mettre une croix dans la case convenable

Substance	Eau minérale	Eau distillée	Eau de pluie	Air	Diazote	Acier	Acide méthanoïque
Corps pur							
Mélange							

Exercice 4

On dispose d'une bouteille contenant une boisson gazeuse, sucrée et acide .

- ① Comment peut-on mettre en évidence le caractère acide de cette boisson ?
- ② Le gaz présent dans cette boisson trouble l'eau d chaux. Quel est son nom ? Et quelle est sa formule chimique ?
- ③ Comment mettre en évidence la présence du glucose dans cette boisson ?
- ④ Comment mettre en évidence la présence de l'eau dans cette boisson ?