

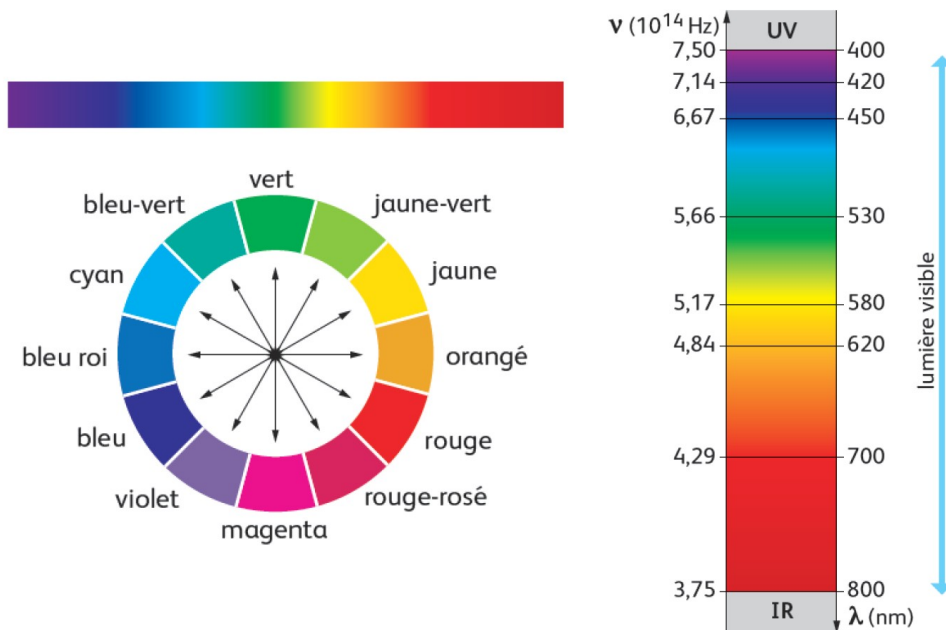
## Chapitre 16

### ACTIVITÉ 2 - Étude d'un indicateur coloré - p. 363

□ Pour quel intervalle de pH observe-t-on le changement de teinte d'une solution de vert de bromocrésol ? Quelle est alors la composition de la solution ?



Données :



### 1. Analyser

> Comment réaliser une échelle de teinte comme celle présentée sur le document 1 ?

*En cas de difficulté, faites appel à votre professeur, et collez ici l'aide qu'il vous donnera.*

> Quelles espèces chimiques présentes en solution les spectres mettent-ils en évidence ?

*En cas de difficulté, faites appel à votre professeur, et collez ici l'aide qu'il vous donnera.*

> Comment peut-on déterminer la proportion de chacune des formes dans la solution de pH égal à 5 où elles sont toutes deux présentes ?

**DÉMARCHE D'INVESTIGATION** → p. 363 du manuel  
**VERSION ÉLÈVE**

*En cas de difficulté, faites appel à votre professeur, et collez ici l'aide qu'il vous donnera.*

**> Proposer un protocole expérimental permettant de déterminer la proportion de l'acide et de la base à différents pH.**

*En cas de difficulté, faites appel à votre professeur, et collez ici l'aide qu'il vous donnera.*

## 2. Réaliser

**> Réaliser le protocole proposé.**

*En cas de difficulté, faites appel à votre professeur, et collez ici l'aide qu'il vous donnera.*

## 3. Valider

**> Répondre à la question posée en s'appuyant sur les résultats des mesures effectuées.**

*En cas de difficulté, faites appel à votre professeur, et collez ici l'aide qu'il vous donnera.*

## 4. Communiquer

**> Sur un axe gradué en unités de pH, indiquer les zones où les formes acide et basique sont majoritaires.**

*En cas de difficulté, faites appel à votre professeur, et collez ici l'aide qu'il vous donnera.*

