

Chapitre 4

Évaluation formative



Sur votre feuille :

-Si votre réponse est **juste**, cochez

Je sais

-Si votre réponse est **fausse**,
cochez l'une ou l'autre des cases

- **Je croyais savoir**

- **Je ne sais pas**

Dans le milieu qu'ils colorent, les pigments sont :

- solubles
- insolubles



Dans le milieu qu'ils colorent, les pigments sont :

- solubles
- insolubles**



Dans le milieu qu'ils colorent, les colorants sont :

- solubles
- insolubles



Dans le milieu qu'ils colorent, les colorants sont :

solubles

insolubles



La couleur d'une solution est le résultat de phénomène(s) de :

- diffusion
- absorption
- transmission



La couleur d'une solution est le résultat de phénomène(s) de :

- diffusion
- absorption**
- transmission



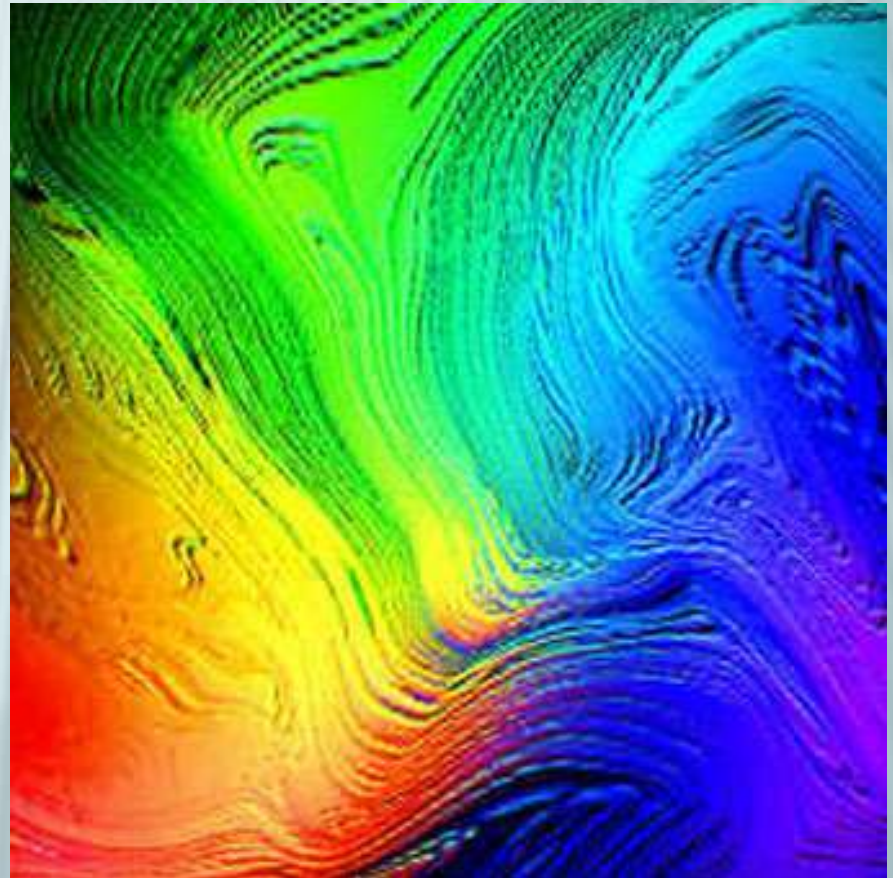
La couleur d'une solution est le résultat de phénomène(s) de :

- diffusion
- absorption**
- transmission**



Pour déduire la couleur d'une solution, il est possible de raisonner en synthèse :

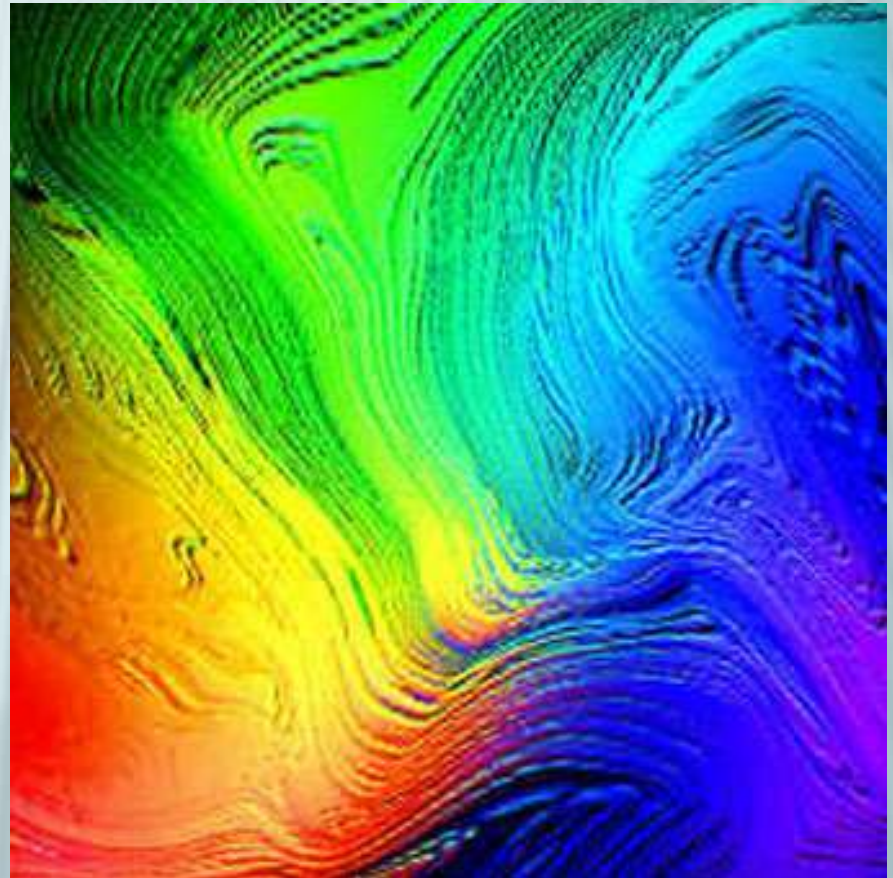
- additive
- soustractive



Pour déduire la couleur d'une solution, il est possible de raisonner en synthèse :

additive

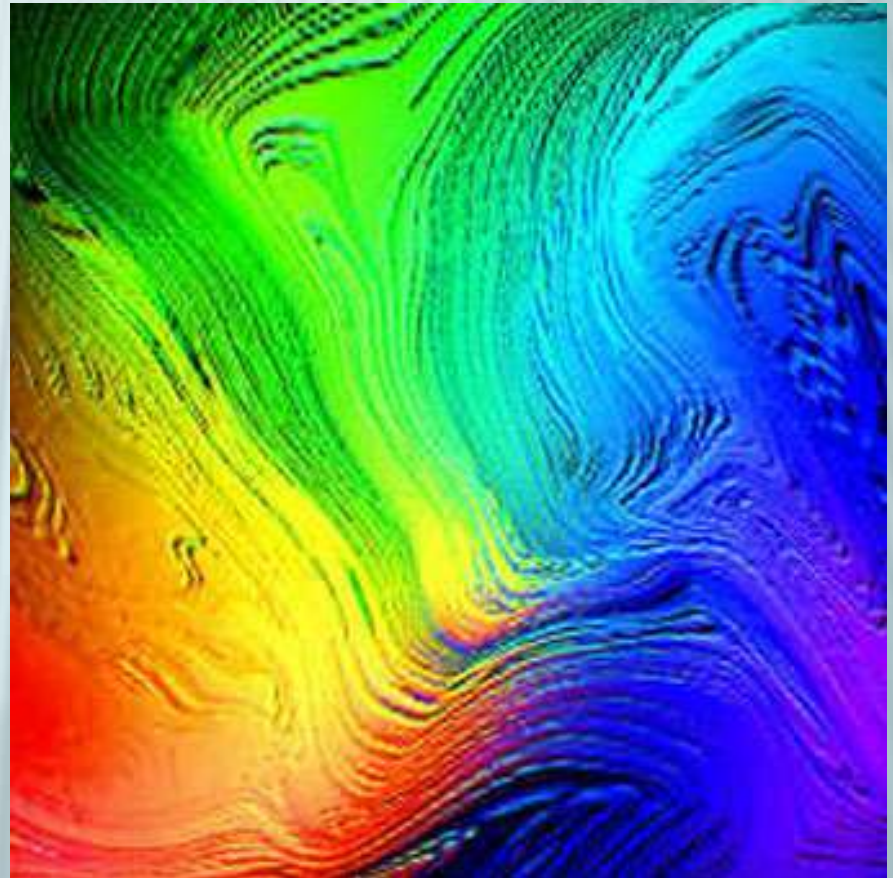
soustractive



Pour déduire la couleur d'une solution, il est possible de raisonner en synthèse :

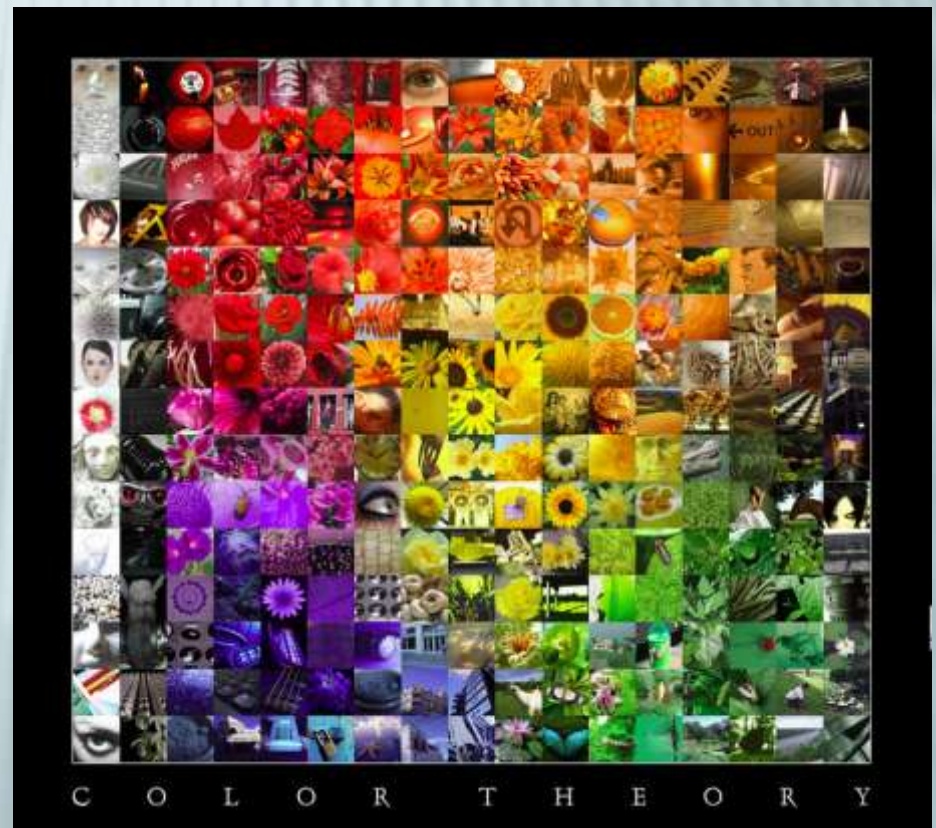
additive

soustractive



Pour déduire la couleur d'une solution, si j'affirme qu'elle est de la couleur complémentaire à celle absorbée, je raisonne en synthèse :

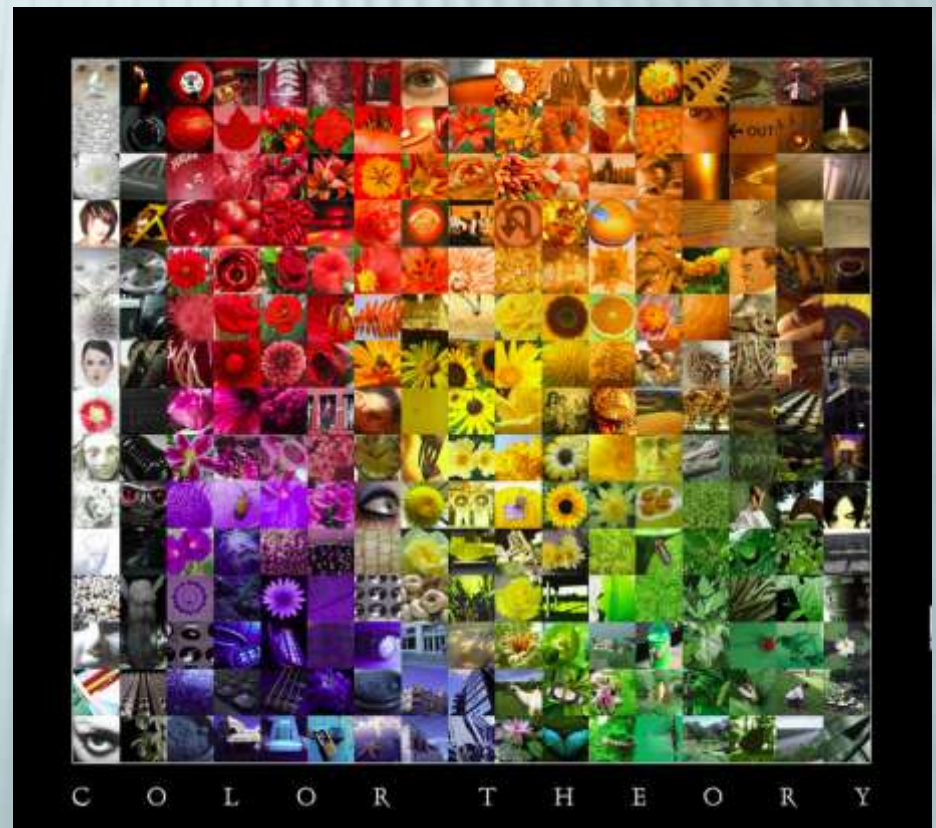
- additive
- soustractive



Pour déduire la couleur d'une solution, si j'affirme qu'elle est de la couleur complémentaire à celle absorbée, je raisonne en synthèse :

additive

soustractive



Pour déduire la couleur d'une solution, si je superpose les radiations transmises, je raisonne en synthèse :

- additive
- soustractive



Pour déduire la couleur d'une solution, si je superpose les radiations transmises, je raisonne en synthèse :

additive

soustractive



L'absorbance est une grandeur dont l'unité est :

- mol
- L^{-1}
- sans unité



L'absorbance est une grandeur dont l'unité est :

- mol
- L⁻¹
- sans unité**



Pour une solution, l'absorbance se mesure :

- pour une valeur de longueur d'onde unique
- pour un ensemble de longueurs d'onde



Pour une solution, l'absorbance se mesure :

- pour une valeur de longueur d'onde unique
- ✗ **pour un ensemble de longueurs d'onde**



L'absorbance d'un mélange se mesure
comme :

- la somme des absorbances des espèces
mêlées
- la différence entre leurs absorbances



L'absorbance d'un mélange se mesure
comme :

x la somme des absorbances des espèces
mêlées

□ la différence entre leurs absorbances



Dans $A = f(\lambda)$, un pic d'absorption permet de déterminer :

- une longueur d'onde absorbée
- une couleur spectrale absorbée



Dans $A = f(\lambda)$, un pic d'absorption permet de déterminer :

- une longueur d'onde absorbée
- ✗ une couleur spectrale absorbée**



Le spectre d'absorption d'une solution présente :

- des raies colorées
- des raies noires
- des bandes noires



Le spectre d'absorption d'une solution présente :

- des raies colorées
- des raies noires
- des bandes noires**

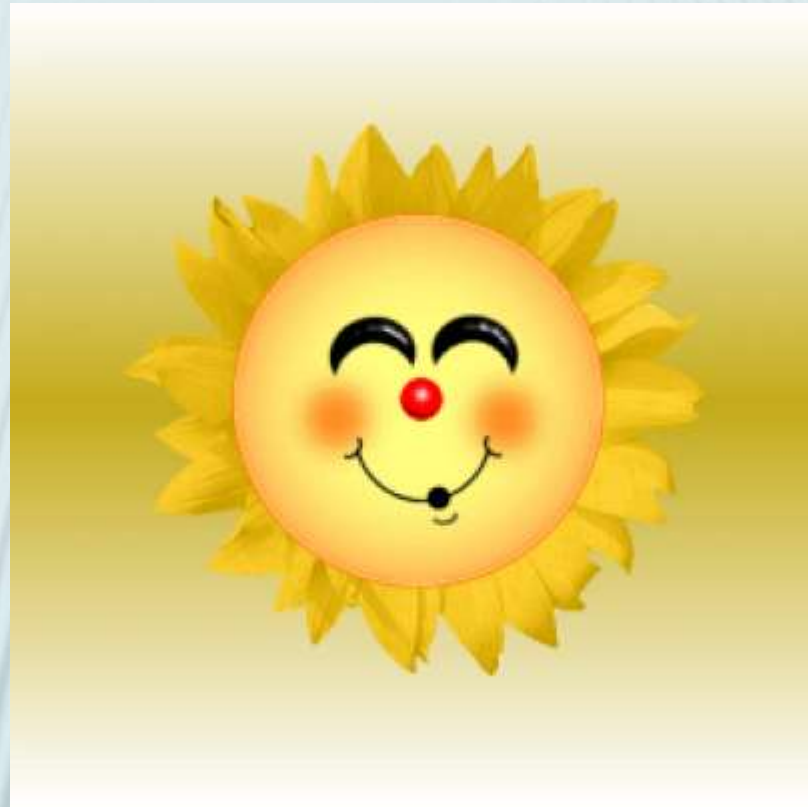


C'est l'heure du bilan !



Comptez vos réponses **justes** et notez cette valeur sur la dernière ligne, colonne « **Je sais** ».

Ces notions sont **acquises** et ne sont pas à retravailler.



Comptez vos réponses **inexactes**
et notez cette valeur sur la dernière
ligne, colonnes « **Je croyais**
savoir » et « **Je ne sais pas** ».

Ces notions sont à **retravailler**.



Attention !!!

DANGER

**Pour ne pas se laisser déborder
par les nouvelles connaissances**

Il faut s'y mettre dès ce soir !

Alors...

Au boulot !!!

