



## BLUE SUEDE INDICATOR – Protocole

Thème II – Comprendre

Chaque groupe prépare la solution de bleu de bromothymol qui correspond à son numéro de table (**Voir tableau ci-dessous**). Chaque solution de B.B.T. ainsi préparée possède un pH différent.

- ✂ Dans une fiole jaugée de 50,0 mL, verser, avec une burette graduée :
  - 2,0 mL de solution de B.B.T. de concentration  $c = 3,2 \times 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$  (burette paillasse du fond)
  - 10,0 mL d'une solution aqueuse de dihydrogénophosphate de sodium ( $\text{NaH}_2\text{PO}_4$ ) de concentration  $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$  (burette paillasse du fond)
- ✂ Ajouter le volume de solution aqueuse d'hydroxyde de sodium ( $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$ ) de concentration  $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$  indiqué dans le tableau ci-dessous (burette graduée sous la hotte).

n° de table	1	2	3	4	5	6	7	8	9
<b>Solution n°</b>	<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>	<b>5</b>	<b>6</b>	<b>7</b>	<b>8</b>	<b>9</b>
$V_{(\text{NaOH})}$ (mL)	1,0	3,0	5,0	6,0	7,0	8,0	9,0	11,0	13,0

- ✂ Puis compléter jusqu'au trait de jauge avec de l'eau distillée.

**APPEL 2**

**Appeler le professeur pour vérification du niveau dans la fiole**



- ✂ Boucher et homogénéiser.
- ✂ Numérotter la fiole jaugée.



## BLUE SUEDE INDICATOR – Protocole

Thème II – Comprendre

Chaque groupe prépare la solution de bleu de bromothymol qui correspond à son numéro de table (**Voir tableau ci-dessous**). Chaque solution de B.B.T. ainsi préparée possède un pH différent.

- ✂ Dans une fiole jaugée de 50,0 mL, verser, avec une burette graduée :
  - 2,0 mL de solution de B.B.T. de concentration  $c = 3,2 \times 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$  (burette paillasse du fond)
  - 10,0 mL d'une solution aqueuse de dihydrogénophosphate de sodium ( $\text{NaH}_2\text{PO}_4$ ) de concentration  $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$  (burette paillasse du fond)
- ✂ Ajouter le volume de solution aqueuse d'hydroxyde de sodium ( $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$ ) de concentration  $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$  indiqué dans le tableau ci-dessous (burette graduée sous la hotte).

n° de table	1	2	3	4	5	6	7	8	9
<b>Solution n°</b>	<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>	<b>5</b>	<b>6</b>	<b>7</b>	<b>8</b>	<b>9</b>
$V_{(\text{NaOH})}$ (mL)	1,0	3,0	5,0	6,0	7,0	8,0	9,0	11,0	13,0

- ✂ Puis compléter jusqu'au trait de jauge avec de l'eau distillée.

**APPEL 2**

**Appeler le professeur pour vérification du niveau dans la fiole**



- ✂ Boucher et homogénéiser.
- ✂ Numérotter la fiole jaugée.