

# HYDROGEN PEROXIDE & PERACETIC ACID KIT



Code 7191-CN-02 | Drop Count

QUANTITY	CONTENTS	CODE
30 mL	*Sulfuric Acid, 1:1	*6141-CNWT-G
15 mL	Ferrioin Indicator	6410-CN-E
2 x 30 mL	*Hydrogen Peroxide Titrant	*5650-CNLWT-G
30 mL	Potassium Iodide 20% Solution	6521-CN-G
60 mL	Peracetic Acid Titrant	S-6155-CN-H
1	Test Tube, 5-10-25 mL, plastic, w/cap	0715
1	Pipet, 0.5 mL, plastic	0353



\*Reagent is a potential health hazard. **READ SDS:** lamotte.com

### Emergency information:

Chem-Tel USA 1-800-255-3924  
Int'l, call collect, 813-248-0585



Warning! This set contains chemicals that may be harmful if misused. Read cautions on individual containers carefully. Not to be used by children except under adult supervision.

To order individual reagents or test kit components, use the specified code number.

NOTE: Do not use for tapwater or less than 20 ppm peracetic acid.

## PROCEDURE

### HYDROGEN PEROXIDE

1. Fill test tube [0715] to 10 mL line with sample water.
2. Add 10 drops of \*Sulfuric Acid, 1:1 [6141-CNWT]. Swirl to mix. Make sure solution is thoroughly mixed.
3. Add 1 drop of Ferrioin Indicator [6410-CN]. Swirl to mix. Make sure solution is thoroughly mixed. Solution will turn pale orange-pink if hydrogen peroxide is present.
4. While gently swirling tube, add \*Hydrogen Peroxide Titrant [5650-CNLWT] one drop at a time until pale orange-pink color changes to colorless or pale yellow. Make sure solution is thoroughly mixed. Count the number of drops added. Hold bottle vertically.
5. Discard titrated sample and rinse tube out with sample water.
6. Multiply the number of drops used in Step 4 by 50 [fifty]. Record as ppm Hydrogen Peroxide.

### PERACETIC ACID

NOTE: This method may be used to test low to high concentration of peracetic acid. Choose the procedure that is most appropriate for the sample being tested.

#### 1 drop = 15 ppm

1. Fill test tube [0715] to 10 mL line with sample water.
2. Add 10 drops of \*Sulfuric Acid, 1:1 [6141-CNWT]. Swirl to mix. Make sure solution is thoroughly mixed.
3. Add 1 drop of Ferrioin Indicator [6410-CN]. Swirl to mix. Make sure solution is thoroughly mixed.
4. Add 1 drop of Potassium Iodide 20% Solution [6521-CN]. Swirl to mix. Make sure solution is thoroughly mixed. Solution will turn a cloudy brown if peracetic acid is present.

5. While gently swirling tube, add Peracetic Acid Titrant (S-6155-CN), one drop at a time until brown color changes to a clear, pale orange-pink which persists for 20 seconds. Make sure solution is thoroughly mixed. Count the number of drops added. Hold bottle vertically.
6. Multiply the number of drops used in Step 5 by 15 (fifteen). Record as ppm Peracetic Acid.

For example:

$$\mathbf{10 \text{ drops} \times 15 = 150 \text{ ppm Peracetic Acid}}$$

### **Low Range (20-90 ppm) 1 drop = 6ppm**

---

Fill the test tube to the 25 mL line. Follow the test procedure and use 25 drops of \*Sulfuric Acid, 1:1 (6141-CNWT), 3 drops of Ferroin Indicator (6410-CN) and 3 drops of Potassium Iodide 20% Solution (6521-CN). In Step 6 multiply the number of drops used by 6 (six). Record as ppm Peracetic Acid.

For example:

$$\mathbf{10 \text{ drops} \times 6 = 60 \text{ ppm Peracetic Acid}}$$

### **High Range (300-500 ppm) 1 drop = 300 ppm**

---

For higher concentrations of peracetic acid use the 0.5 mL pipet (0353) to add 0.5 mL of the sample to the test tube (0715). Fill the tube to the 10 mL line with hydrogen peroxide/peracetic acid-free water. Follow Steps 2 - 5. In Step 6 multiply the number of drops used by 300 (three hundred). Record as ppm Peracetic Acid.

For example:

$$\mathbf{10 \text{ drops} \times 300 = 3000 \text{ ppm Peracetic Acid}}$$

QUANTITÉ	CONTENU	CODE
30 mL	*Acide sulfurique, 1:1	*6141WT-CN-G
15 mL	Indicateur de ferroïne	6410-CN-E
2 x 30 mL	*Réactif de titrage de peroxyde d'hydrogène	*5650LWT-CN-G
30 mL	Solution d'iode de potassium à 20 %	6521-CN-G
60 mL	Réactif de titrage d'acide peracétique	S-6155-CN-H
1	Éprouvette, 5-10-25 mL, plastique, avec bouchon	0715
1	Pipette, 0,5 mL, plastique	0353



\* Le réactif est un danger potentiel pour la santé.

**Lire la FDS:** [lamotte.com](http://lamotte.com)

**Information d'urgence:**

Chem-Tel USA 1-800-255-3924

appel international, en PCV

813-248-0585



Pour commander à nouveau des réactifs ou des composants de kit d'analyse séparément, utiliser les numéros de code indiqués.

REMARQUE : N'utilisez pas le kit pour l'eau du robinet ou moins de 20 ppm d'acide peracétique.

AVERTISSEMENT ! Ce kit contient des produits chimiques qui peuvent être nocifs s'ils sont utilisés de façon impropre. Lisez avec attention les avertissements sur chaque récipient. Ce produit n'est pas destiné à être utilisé par des enfants, sauf sous la surveillance d'un adulte..

## PROCÉDURE

### PEROXYDE D'HYDROGÈNE

1. Remplissez l'éprouvette [0715] avec l'eau d'échantillon jusqu'à la ligne des 10 mL.
2. Ajoutez 10 gouttes d'\*acide sulfurique, 1:1 [6141WT-CN]. Mélangez en faisant tourner la solution dans l'éprouvette. Assurez-vous que la solution est bien mélangée.
3. Ajoutez 1 goutte d'indicateur de ferroïne [6410-CN]. Mélangez en faisant tourner la solution dans l'éprouvette. Assurez-vous que la solution est bien mélangée. La solution devient orange-rose pâle si elle contient du peroxyde d'hydrogène.
4. Tout en faisant délicatement tourner la solution dans l'éprouvette, ajoutez le \*réactif de titrage de peroxyde d'hydrogène [5650LWT-CN] goutte à goutte jusqu'à ce que la couleur orange-rose pâle devienne incolore ou jaune pâle. Assurez-vous que la solution est bien mélangée. Comptez le nombre de gouttes ajoutées. Tenez le flacon à la verticale.
5. Jetez l'échantillon titré et rincez l'éprouvette avec de l'eau d'échantillon.
6. Multipliez le nombre de gouttes utilisées à l'étape 4 par 50 [cinquante]. Enregistrez le résultat en tant que ppm de peroxyde d'hydrogène.

### ACIDE PERACÉTIQUE

REMARQUE : Cette méthode est valable pour l'analyse de concentrations faibles à élevées d'acide peracétique. Choisissez la procédure la plus adaptée à l'échantillon analysé.

#### 1 goutte = 15 ppm

1. Remplissez l'éprouvette [0715] avec l'eau d'échantillon jusqu'à la ligne des 10 mL.
2. Ajoutez 10 gouttes d'\*acide sulfurique, 1:1 [6141-CNWT]. Mélangez en faisant tourner la solution dans l'éprouvette. Assurez-vous que la solution est bien mélangée.
3. Ajoutez 1 goutte d'indicateur de ferroïne [6410-CN]. Mélangez en faisant tourner la solution dans l'éprouvette. Assurez-vous que la solution est bien mélangée.

- Ajoutez 1 goutte de solution d'iodure de potassium à 20 % [6521-CN]. Mélangez en faisant tourner la solution dans l'éprouvette. Assurez-vous que la solution est bien mélangée. La solution devient marron trouble si elle contient de l'acide peracétique.
- Tout en faisant délicatement tourner la solution dans l'éprouvette, ajoutez le réactif de titrage d'acide peracétique [S-6155-CN] goutte à goutte jusqu'à ce que la couleur devienne claire, orange-rose pâle pendant 20 secondes. Assurez-vous que la solution est bien mélangée. Comptez le nombre de gouttes ajoutées. Tenez le flacon à la verticale.
- Multipliez le nombre de gouttes utilisées à l'étape 5 par 15 [quinze]. Enregistrez le résultat en tant que ppm d'acide peracétique.

Par exemple :

$$10 \text{ gouttes} \times 15 = 150 \text{ ppm d'acide peracétique}$$

### Plage basse [20-90 ppm] 1 goutte = 6 ppm

---

Remplissez l'éprouvette jusqu'à la ligne des 25 mL. Suivez la procédure d'analyse et utilisez 25 gouttes d'acide sulfurique, 1:1 [6141-CNWT], 3 gouttes d'indicateur de ferroïne [6410-CN] et 3 gouttes de solution d'iodure de potassium à 20 % [6521-CN]. À l'étape 6, multipliez le nombre de gouttes utilisées par 6 [six]. Enregistrez le résultat en tant que ppm d'acide peracétique.

Par exemple :

$$10 \text{ gouttes} \times 6 = 60 \text{ ppm d'acide peracétique}$$

### Plage haute [300-500 ppm] 1 goutte = 300 ppm

---

0,5 mL d'échantillon dans l'éprouvette [0715]. Remplissez l'éprouvette jusqu'à la ligne des 10 mL avec de l'eau sans peroxyde d'hydrogène/acide peracétique. Suivez les étapes 2 à 5. À l'étape 6, multipliez le nombre de gouttes utilisées par 300 [trois cents]. Enregistrez le résultat en tant que ppm d'acide peracétique.

Par exemple :

$$10 \text{ gouttes} \times 300 = 3000 \text{ ppm d'acide peracétique}$$