

Valeur du pH LR T

M329

5.2 - 6.8 pH

Bromocresolpurple

### Informations spécifiques à l'instrument

Le test peut être effectué sur les appareils suivants. De plus, la cuvette requise et la plage d'absorption du photomètre sont indiquées.

Appareils	Cuvette	$\lambda$	Gamme de mesure
MD 600, MD 610, MD 640, MultiDirect, PM 620, PM 630, XD 7000, XD 7500	ø 24 mm	560 nm	5.2 - 6.8 pH

### Matériel

Matériel requis (partiellement optionnel):

Réactifs	Pack contenant	Code
Photomètre violet de bromocrésol	Pastilles / 100	515700BT
Photomètre violet de bromocrésol	Pastilles / 250	515701BT

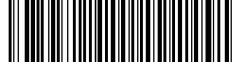
### Liste d'applications

- Eau de chaudière
- Contrôle de l'eau de la piscine
- Traitement de l'eau brute

### Indication

1. Pour la quantification photométrique, n'utilisez que des pastilles BROMCRESOL PURPLE avec étiquette noire, sur lesquelles le terme PHOTOMER est apposé.
2. L'exactitude des pH déterminés par quantification colorimétrique dépend de plusieurs conditions secondaires (capacité tampon de l'échantillon, concentration en sel, etc.).





## Réalisation de la quantification Valeur du pH LR avec pastille

Sélectionnez la méthode sur l'appareil.

Pour cette méthode, il n'est pas nécessaire d'effectuer une mesure ZERO à chaque fois sur les appareils suivants : XD 7000, XD 7500



Remplissez une cuvette de 24 mm de **10 mL d'échantillon**.



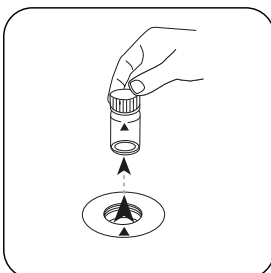
Fermez la(les) cuvette(s).



Placez la **cuvette réservée à l'échantillon** dans la chambre de mesure. Attention à la positionner correctement.

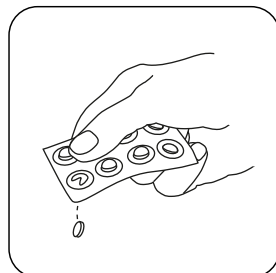


Appuyez sur la touche **ZERO**.

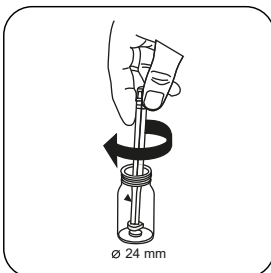


Retirez la cuvette de la chambre de mesure.

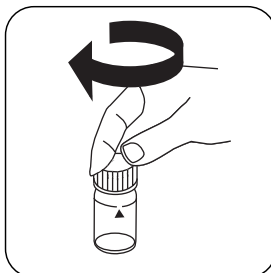
Sur les appareils ne nécessitant **aucune mesure ZÉRO**, commencez ici.



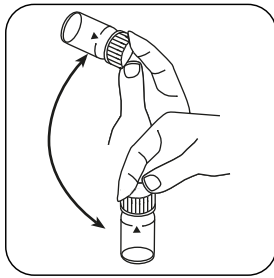
Ajoutez une **pastille de BROMCRESOLPURPLE PHOTOMETER**.



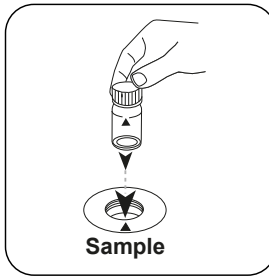
Écrasez la(les) pastille(s) en la(les) tournant un peu.



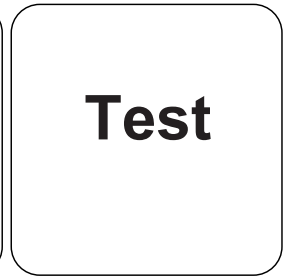
Fermez la(les) cuvette(s).



Dissolvez la(les) pastille(s) en mettant le tube plusieurs fois à l'envers.

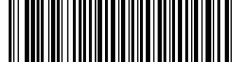


Placez la **cuvette réservée à l'échantillon** dans la chambre de mesure. Attention à la positionner correctement.



Appuyez sur la touche **TEST** (XD: **START**).

Le résultat s'affiche à l'écran en valeur du pH.



## Méthode chimique

Bromocresolpurple

## Appendice

### Fonction de calibrage pour les photomètres de tiers

Conc. = a + b•Abs + c•Abs<sup>2</sup> + d•Abs<sup>3</sup> + e•Abs<sup>4</sup> + f•Abs<sup>5</sup>

	∅ 24 mm	□ 10 mm
a	4.59342 • 10 <sup>+0</sup>	4.59342 • 10 <sup>+0</sup>
b	2.8352 • 10 <sup>+0</sup>	6.09568 • 10 <sup>+0</sup>
c	-2.28986 • 10 <sup>+0</sup>	-1.05849 • 10 <sup>-1</sup>
d	9.993 • 10 <sup>-1</sup>	9.93142 • 10 <sup>+0</sup>
e	-1.5366 • 10 <sup>-1</sup>	-3.28333 • 10 <sup>+0</sup>
f		

## Interférences

### Interférences persistantes

- Les pH inférieurs à 5,2 et supérieurs à 6,8 peuvent provoquer des résultats dans la plage de mesure. Il est recommandé d'effectuer un test de plausibilité (appareil de mesure du pH).

### Interférences exclues

Erreur de sel : Correction de la mesure du sel (valeurs moyennes) pour les échantillons présentant une concentration en sel de :

Indicateur	Concentration en sel de l'échantillon		
Pourpre de bromocrésol	1 molaire -0,26	2 molaire -0,33	3 molaire -0.31

Les valeurs de Parson et Douglas (1926) se rapportent à l'utilisation de tampons Clark et Lubs. 1 Mol NaCl = 58,4 g/L = 5,8 %

### Bibliographie

Colorimetric Chemical Analytical Methods, 9th Edition, London