


**Valore pH LR T**
**M329**
**5.2 - 6.8 pH**
**Porpora di bromocresolo**

## Informazioni specifiche dello strumento

Il test può essere eseguito sui seguenti dispositivi. Inoltre, sono indicate la cuvetta richiesta e il range di assorbimento del fotometro.

Dispositivi	Cuvetta	$\lambda$	Campo di misura
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

## Materiale

Materiale richiesto (in parte facoltativo):

Reagenti	Unità di imballaggio	N. ordine
Fotometro violetto di bromocresolo	Pastiglia / 100	515700BT
Fotometro violetto di bromocresolo	Pastiglia / 250	515701BT

## Campo di applicazione

- Acqua di caldaia
- Controllo acqua in vasca
- Trattamento acqua non depurata

## Note

1. Per la rilevazione fotometrica si devono utilizzare soltanto pastiglie BROMCRESOL PURPLE con etichetta nera contrassegnate con il termine PHOTOMETER.
2. L'accuratezza dei valori di pH ottenuti con la rilevazione colorimetrica dipende da diverse condizioni collaterali (potere tamponante del campione, salinità ecc.).





## Esecuzione della rilevazione Valore pH LR con pastiglia

Selezionare il metodo nel dispositivo.

Per questo metodo, non è necessario eseguire una misurazione ZERO ogni volta sui seguenti dispositivi: XD 7000, XD 7500



Riempire una cuvetta da 24 mm con **10 mL di campione**.



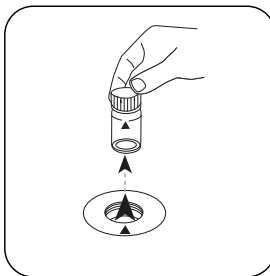
Chiudere la/e cuvetta/e.



Posizionare la **cuvetta del campione** nel vano di misurazione. Fare attenzione al posizionamento.

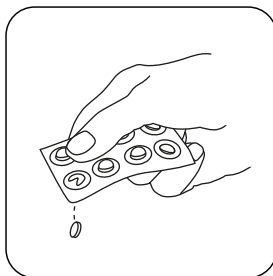


Premere il tasto **ZERO**.

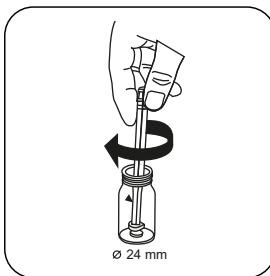


Prelevare la cuvetta dal vano di misurazione.

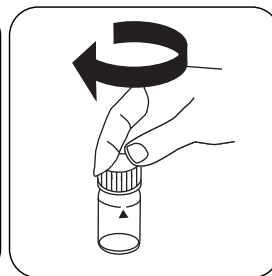
In caso di dispositivi che **non richiedono una misurazione ZERO**, iniziare da qui.



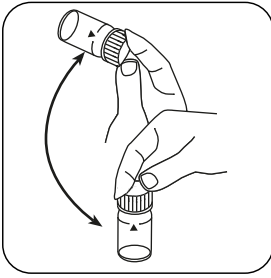
Aggiungere una **pastiglia BROMOCRESOLPURPLE PHOTOMETER**.



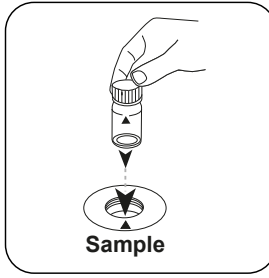
Frantumare la/e pastiglia/e con una leggera rotazione.



Chiudere la/e cuvetta/e.



Far sciogliere la/e pastiglia/e agitando.

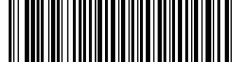


Posizionare la **cuvetta del campione** nel vano di misurazione. Fare attenzione al posizionamento.



Premere il tasto **TEST** (XD: **START**).

Sul display compare il risultato come valore pH.



## Metodo chimico

Porpora di bromocresolo

## Appendice

### Funzione di calibrazione per fotometri di terze parti

$$\text{Conc.} = a + b \cdot \text{Abs} + c \cdot \text{Abs}^2 + d \cdot \text{Abs}^3 + e \cdot \text{Abs}^4 + f \cdot \text{Abs}^5$$

	∅ 24 mm	□ 10 mm
a	$4.59342 \cdot 10^{+0}$	$4.59342 \cdot 10^{+0}$
b	$2.8352 \cdot 10^{+0}$	$6.09568 \cdot 10^{+0}$
c	$-2.28986 \cdot 10^{+0}$	$-1.05849 \cdot 10^{+1}$
d	$9.993 \cdot 10^{-1}$	$9.93142 \cdot 10^{+0}$
e	$-1.5366 \cdot 10^{-1}$	$-3.28333 \cdot 10^{+0}$
f		

## Interferenze

### Interferenze permanenti

- I valori di pH minori di 5,2 e maggiori di 6,8 possono dare risultati entro il range di misura. Si consiglia un test di plausibilità (misuratore di pH).

### Interferenze escludibili

Errore salino: Correzione del valore di misura (valori medi) per i campioni con una salinità di:

Indicatore	Salinità del campione		
Bromocresol- purpur	1 molare -0,26	2 molare -0,33	3 molare -0,31

I valori di Parson und Douglas (1926) si riferiscono all'uso di tamponi Clark e Lubs. 1 Mol NaCl = 58,4 g/L = 5,8 %

### Riferimenti bibliografici

Colorimetric Chemical Analytical Methods, 9th Edition, London