

มาตรฐานค่าสารเคมีสำหรับสระว่ายน้ำแข่งขัน

ตามมาตรฐานของ NSPF (สมาคมผู้ประกอบการสระว่ายน้ำ ประเทศสหรัฐอเมริกา)

ค่าที่วัด	ไม่ต่ำกว่า	เหมาะสม	ไม่เกิน
<p style="text-align: center;">คลอรีนอิสระ (ppm)</p> <ul style="list-style-type: none"> - คลอรีนในรูปที่สามารถฆ่าเชื้อโรค และกำจัดสิ่งแปลกปลอมในสระว่ายน้ำได้ ไม่เสถียร ถูกทำให้ระเหยได้ง่ายโดยแสง UV - ไม่เป็นอันตรายกับคนที่ความเข้มข้น 100 ppm 	<p style="text-align: center;">1.0</p> <p style="text-align: center;">*ใส่คลอรีนเพิ่ม</p>	<p style="text-align: center;">2.0 – 4.0</p>	<p style="text-align: center;">5.0</p> <p style="text-align: center;">*ใส่โซเดียมไฮโอซัลเฟต หรือโซเดียมซัลไฟท์</p>
<p style="text-align: center;">คลอรีนเชิงซ้อน (ppm)</p> <ul style="list-style-type: none"> - คลอรีนที่รวมกับสารอินทรีย์ ใช้งานไม่ได้ มีกลิ่นแรงและทำให้เกิดอาการระคายเคือง 	<p style="text-align: center;">0</p>	<p style="text-align: center;">0</p>	<p style="text-align: center;">0.2</p>
<p style="text-align: center;">ความเป็นกรด - ด่าง (pH)</p>	<p style="text-align: center;">7.2</p>	<p style="text-align: center;">7.4-7.6</p>	<p style="text-align: center;">7.8</p>
<p style="text-align: center;">ความเป็นด่างรวม (ppm CaCO₃)</p> <ul style="list-style-type: none"> - ความสามารถในการสะเทินกรดของน้ำ ทำให้น้ำมีสภาพเป็นบัฟเฟอร์ pH คงที่ - ระดับเหมาะสมขึ้นกับชนิดคลอรีนที่ใช้ 	<p style="text-align: center;">60</p>	<p style="text-align: center;">80 – 100</p> <p style="text-align: center;">ถ้าใช้คลอรีนน้ำ หรือ 70%</p> <p style="text-align: center;">100 – 120</p> <p style="text-align: center;">ถ้าใช้คลอรีน 60, 90% หรือแก๊ส</p>	<p style="text-align: center;">180</p>
<p style="text-align: center;">ของแข็งละลายรวม - TDS (ppm)</p> <ul style="list-style-type: none"> - ความเข้มข้นของตัวถูกละลายทั้งหมดในน้ำ เช่น เกลือ แมกนีเซียม เหล็ก จุนสี ฯลฯ - มีผลโดยตรงกับสมบัติการกัดกร่อน – ก่อตะกอนของน้ำ 	<p style="text-align: center;">ไม่ระบุ</p>	<p style="text-align: center;">ไม่ระบุ</p>	<p style="text-align: center;">สูงกว่าค่าเริ่มต้น</p> <p style="text-align: center;">1500</p>
<p style="text-align: center;">ความกระด้าง ปริมาณแคลเซียม (ppm CaCO₃)</p> <ul style="list-style-type: none"> - ปริมาณแคลเซียมในน้ำ มีผลโดยตรงกับสมบัติการกัดกร่อน – ก่อตะกอนของน้ำ 	<p style="text-align: center;">150</p>	<p style="text-align: center;">200 - 400</p>	<p style="text-align: center;">1,000</p>
<p style="text-align: center;">โลหะหนัก</p>	<p style="text-align: center;">ตรวจไม่พบ</p>	<p style="text-align: center;">ตรวจไม่พบ</p>	<p style="text-align: center;">ตรวจไม่พบ</p>
<p style="text-align: center;">ตะไคร่น้ำที่มองเห็นได้</p>	<p style="text-align: center;">ไม่มี</p>	<p style="text-align: center;">ไม่มี</p>	<p style="text-align: center;">ไม่มี</p>
<p style="text-align: center;">แบคทีเรีย</p>	<p style="text-align: center;">ไม่มี</p>	<p style="text-align: center;">ไม่มี</p>	<p style="text-align: center;">ไม่มี</p>
<p style="text-align: center;">กรดไฮยาญริก (ppm)</p> <ul style="list-style-type: none"> - ช่วยให้คลอรีนระเหยช้าลง สิ้นเปลืองน้อยลง - เป็นสารก่อให้เกิดการระคายเคือง - ลดประสิทธิภาพของคลอรีนอิสระเมื่อมีปริมาณสูงเกินไป 	<p style="text-align: center;">0</p>	<p style="text-align: center;">30 – 50</p>	<p style="text-align: center;">100</p>