

# טיפים בסגנון חופשי

## מייצב כלור – חומצה ציאנורית

בבריכות פתוחות, פוחתת יעילות החומצה ההיפוכלורית המהווה חלק מהכלור החופשי הנותר הפעיל. חומצה זו מתפרקת עקב החשיפה לקרניים האולטרה סגוליות של השמש.

כדי למנוע את פירוק הכלור מקרני השמש (הקרניים האולטרה סגוליות), ניתן להשתמש בחומצה ציאנורית המשמשת כמייצב כלור בכך שהיא נקשרת אל החומצה הציאנורית.

מייצבי כלור שכחים הם איזוציאנורטים של כלור (או בקיצור-ציאנורטים), שהם קבוצה של כימיקלים עם פעולה כפולה: הספקת כלור למים לצורך חיטוי והספקת חומצה ציאנורית להגנת הכלור בפני קרינת השמש.

ציאנורטים של כלור ניתן למצוא בגרגרים של די-כלור ובטבליות טרי-כלור שעל תכונותיהם יהיה פירוט בהמשך.

ניתן גם להשתמש בחומצה ציאנורית שאינה קשורה לכלור. המינון הוא לפי הוראות היצרן. בד"כ נוהגים להוסיף כמות של 3.5 קילו לכל 100 קוב מים.

ראוי לדעת כי כלור הקשור לחומצה הציאנורית, מטבע הדברים פחות יעיל ופחות חזק לחיטוי ישיר כי הוא נקשר בחלקו לחומצה הציאנורית. לכן הדרישה בתקנות היא הימצאות מינימום 2.5 מג"ל אם משתמשים בכלור עם מייצב.

בדיקות מעבדה מצביעות על כך שהחומצה הציאנורית יעילה מאד בייצוב הכלור בריכוזים 30 ועד 50 מג"ל. בריכוזים של 50 מג"ל ומעלה יש השפעה שלילית של החומצה הציאנורית על יעילות החיטוי. מצב שמעבר ל- 80 מג"ל מחייב סגירה מיידי של הבריכה מאחר וריכוז זה קושר אליו את חומצת ההיפוכלורית עד שאינו מאפשר לה כלל לבצע חיטוי.

להורדת ריכוז החומצה הציאנורית בבריכה יש לרענן את הבריכה במי רשת עד שתוריד את רמת החומצה הציאנורית במים לרמה הנדרשת.

מדידת רמת החומצה הציאנורית בבריכה נעשית ע"י ערכת בדיקה מיוחדת.

**מומלץ שלא להשתמש בחומצה ציאנורית עקב התופעות הנגרמות מהצטברותה במים ולמצוא**

**דרך חליפית של צל בבריכה, שהרבה יותר יעילה וזולה.**

**נכתב ע"י דוד לבקוביץ – יועץ מומחה לאתרי רחצה**

**פורסם במדריך למפעילי בריכות שחייה - כל התיאוריה ועוד 220 שאלות תשובות**

כל הזכויות שמורות. אין להעתיק או להפיץ פרסום זה או קטעים ממנו בשום צורה ובשום אמצעי אלקטרוני, אופטי או מכני (לרבות צילום והקלטה) ללא אישור בכתב מראש ממערכת בסגנון חופשי מקבוצת ד. לבקוביץ א.ד.ל יועץ כלכלי בע"מ