

דף מידע – מימן על חמצני (30%)



מזיק

קורוזיבי

<p>מי חמצן</p>	<p>כינויים נוספים</p>
<p>H_2O_2 (aq)</p>	<p>נוסחה</p>
<p>נוזל חסר צבע</p> <p>יציבות : אינו יציב, מתפרק למים וחמצן ובנוכחות זרזו ההתפרקות מהירה.</p> <p>באיחסון החומר במיכלים סגורים עלול להיווצר לחץ בגלל הפרוק ההדרגתי של החומר</p> <p>יש לאחסן במקום קריר מאוורר היטב.</p> <p>בפעולתו עם כהלים, קטונים, אתרים, גליצרול, אנילין, שתנן (אוראה) תריאתיל אמין, נתרן פלואורי, נתרן פחמתי ואלמימות של חומצות קרבוקסיליות, החומר יוצר תרכובות שעלולות להתפוצץ. כמו כן יש למנוע מגע עם חומרי בעירה, מחזרים ומחמצנים חזקים, מתכות, תרכובות פחמן, חומרים נקבוביים בעיקר עץ וכו'</p> <p>רגיש לאור</p> <p>M.P. בהתאם לריכוז בסביבות $-28^{\circ}C$</p> <p>B.P. בהתאם לריכוז בסביבות $114^{\circ}C$</p> <p>לחץ אדים : 23.3mmHg ב-$30^{\circ}C$</p> <p>מסיסות במים : מתערבבים בכל יחס</p> <p>משקל סגולי : בערך 1.1gr/cm^3 עבור ריכוז של 30%</p>	<p>תכונות</p>

באיחסון החומר במיכלים סגורים עלול להיווצר לחץ בגלל הפרוק ההדרגתי של החומר.

יש לעבוד עם החומר במקום קריר מאורר היטב מומלץ במנדף.

בפעולתו עם כהלים, קטונים, אתרים, גליצרול, אנילין, תריאתיל אמין, ונתרן פחמתיהחומר יוצר תרכובות שעלולות להתפוצץ

תמיסות מרוכזות מ-30% מסוכנות מאד ורק אנשים מיומנים מורשים לעבוד אתן. אין כל סיבה לאחסן תמיסות מרוכזות כאלה בבתי ספר!

גם בתמיסה המהולה 3% יש להשתמש במשקפי מגן וכפפות מתאימות

מגע עם **עיניים** עלול לגרום לנזק לטווח ארוך

התזה של התמיסה המרוכזת **לעיניים** עלולה להיות מסוכנת מאד ואף לגרום עוררן

במקרה של מגע עם **עיניים** יש לשטוף בכמות נדיבה של מים במשך כ-10 דקות ולפנות לטיפול רפואי ללא דיחוי

התמיסה קורוזיבית ובמגע עם **עור** עלולה ליצור כוויות

גם במגע קצר עם **עור** עלול להיגרם גירוי משמעותי ונוצרות כוויות רציניות שמתבטאות בהלבנה של העור.

טיפול : להסיר כל בגד שזוהם, לשטוף היטב בכמות נדיבה של מים ואם העור אדום או ניזוק לפנות לטיפול רפואי

במקרה של **בליעה** יש לשטוף את הפה בהרבה מים ולפנות מיידית לטיפול רפואי

יש להשתמש במשקפי מגן ובכפפות. הכפפות המתאימות במקרה זה הן כפפות פוליאתילן, ניטריל, או גומי טבעי שנהוגות גם בריכוזים גבוהים יותר.

בפרוק החומר במיוחד בנוכחות זרז יש להיזהר מנוכחות חומרים שבוערים בגלל החמצן שנוצר בפירוק.

כמויות קטנות של תמיסות מהולות אפשר לסלק לביוב על ידי שטיפה עם כמויות גדולות של מים

כמויות קטנות של תמיסות מרוכזות יותר יש למהול לפני הסילוק

כמויות גדולות יותר יש לסלק רק לאחר טיפול מתאים.

סכנות,
זהירות
ובטיחות

סילוק