



خورنده ها



مثال ها:

اسیدها: اسید هیدروکلریک، اسید نیتریک، اسید سولفوریک، اسید هیدروفلوریک
 بازها: سدیم هیدروکسید، پتاسیم هیدروکسید
 اکسیدکننده ها: فسفر سفید

درمان

- اگر آلودگی با یک ماده قلیایی باشد شستشو را تا زمانی که مقدار pH خنثی شود و برای حداقل 5 دقیقه پایدار بماند ادامه دهید.
- برای شستشوی چشم، بی حسی موضعی و در نظر گرفتن لنز مورگان، ممکن است نیاز به شستشوی مدام داشته باشد. مشاوره چشم پزشکی برای آسیب های چشمی انجام شود. اکسید کننده ها: مشاوره کنترل مسمومیت.
- اسید هیدروفلوریک (HF) - درمان جایگزینی کلسیم (دوز بالایی از کلسیم ممکن است نیاز باشد)، همچنین منیزیم و پتاسیم. کلسیم موضعی و تزریقی، ممکن است درمان کلسیم درون شریانی نیاز شود. مشاوره کنترل مسمومیت فوری.
- فسفر سفید - جایگزینی کلسیم و درمان های بیشتر جهت کنترل مسمومیت. ارزیابی همولیز، متهموگلوبینمی و درمان علامتی را دنبال کنید.
- رفع آلودگی، سپس درمان آسیب به بافت مشابه با درمان سوختگی حرارتی. جهت اطمینان مصدوم بعد از 24 ساعت مجدد ارزیابی شود. (یا زودتر، اگر علائم و نشانه ها بدتر یا علائم جدیدی ایجاد شد).
- در صورت بلع مشاوره کنترل مسمومیت و تصمیم به مشاوره تخصصی گوارش..

علائم و نشانه ها

- درد کمی ممکن است بلافاصله بعد از در معرض قرارگرفتن، مخصوصا در مواجهه با مواد قلیایی ایجاد شود.
- فسفر سفید - کم خونی ناشی از همولیز، خون شکلاتی رنگ ناشی از متهموگلوبینمی.
- اسید هیدروفلوریک (HF) - درد عمیق در محل مواجهه، ضعف، انقباض عضلات، تغییرات الکتروکاردیوگرام (long QT and AV block) یا اختلال در ریتم ناشی از کمبود کلسیم.
- سوختگیهای چشم- درد، آسیب قرنیه
- بلع ممکن است باعث سوختگی شدید مری با معاینه دهانی نرمال شود.



سمیت

- آسیب به بافت ها
- مواد قلیایی عمیقا به بافت ها نفوذ می کنند.
- اسید ها بر بافت های سطحی اثر گذارند. (به غیر از اسید هیدروفلوریک (HF) که میتواند باعث سوختگی شدید و هایپوکلسمی شود).
- اکسید کننده ها باعث سوختگی حرارتی علاوه بر سوختگی شیمیایی می شوند.
- فسفر سفید میتواند باعث همولیز، متهموگلوبینمی و هایپوکلسیمی شود.