

لوزي شناسايي خطر

NFPA Label



۷ لوزی خطر

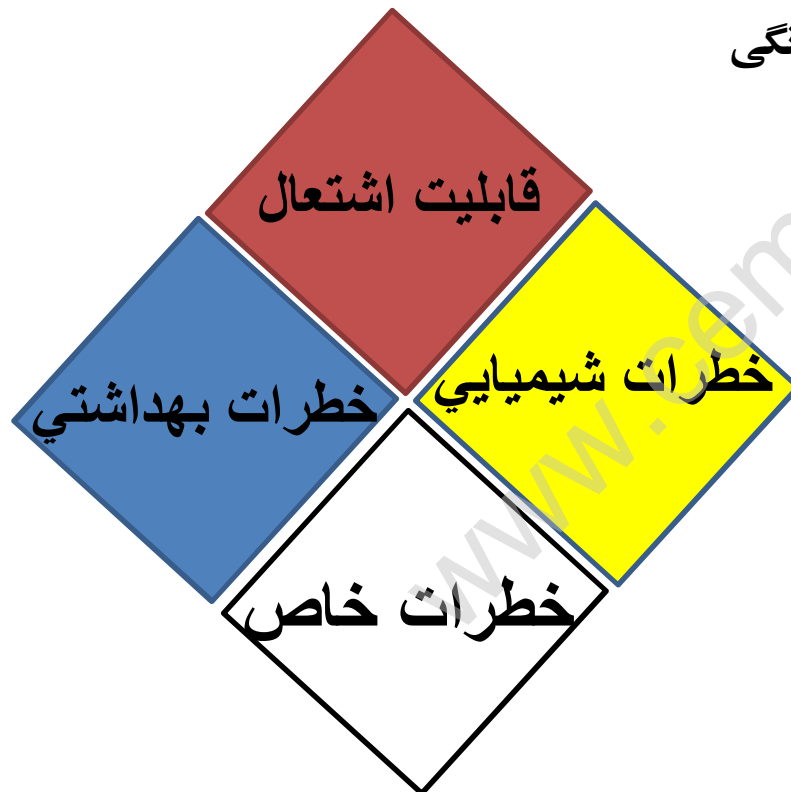
خطرات مواد شیمیایی توأم با ازدیاد مصرفشان در صنایع مختلف، افزایش یافته و از طرفی چون بخاطر سپردن خطرات مواد شیمیایی کوناکون و چگونگی مقابله با آن ها برای هر شخص امکان پذیر نیست لذا، جهت سهولت در مورد آگاهی از خطر هر ماده شیمیایی، از یک لوزی چهار خانه استفاده می شود تا هر شخص با توجه به آشنایی قبلی با مشخصات این لوزی، از چگونگی خطر آن ماده شیمیایی آگاه گردد.

لوزی خطر دارای چهار خانه است که خانه بالایی مربوط به قابلیت اشتعال آن ماده،

خانه سمت راست قابلیت فعل و انفعالات شیمیایی (پایداری از نظر ترکیب با آب)،

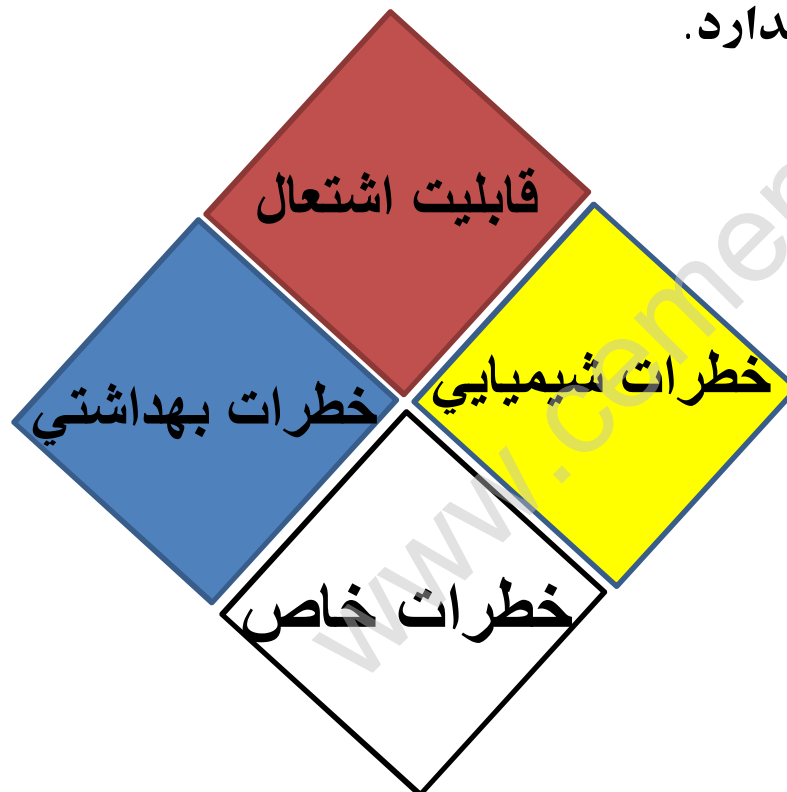
خانه سمت چپ خطرات بهداشتی (خطر ماده شیمیایی بر سلامتی) و خانه

پایینی نشان دهنده خطرات خاص است.



به طور کلی هر کدام از موارد قابلیت اشتعال، خطرات بهداشتی و قابلیت فعل و انفعالات شیمیایی به پنج درجه تقسیم می شوند (از درجه صفر تا درجه 4)
بطوری که درجه صفر نشان دهنده بی خطری و درجه 4 نشان دهنده خطر بسیار شدید می باشد.

این درجه بندی در مورد خطرات خاص وجود ندارد.



قابلیت اشتعال مواد شیمیایی :

نادرجه 4: گازهای شدیداً قابل اشتعال و مایعات بسیار فرار قابل اشتعال. مانند: سولفید هیدروژن، استالدئید و...

نادرجه 3: مایعاتی که تقریباً در حرارت نرمال مشتعل می شوند. مانند: هگزان، هیدروکسین آمین، فسفر سفید و...

نادرجه 2: مایعاتی که جهت مشتعل شدن باید مقداری حرارت ببینند. مانند: اسید استیک، نفتالین و...

نادرجه 1: موادی که قبل از اشتعال باید حرارت زیادی ببینند. مانند: گلیسرین، سولفور، روی و...

نادرجه 0: موادی که مشتعل نمی شوند. مانند: اسید نیتریک، پراکسید سدیم، اسید سولفوریک



خطر بهداشتی مواد:

نادر چه 4: موادی که مقداری کمی از بخارات آن ها می تواند سبب مرگ شود.

مانند: هیدروژن سیانید

نادر چه 3: موادی که خطرات فوق العاده برای سلامتی دارند.

مانند: سولفید هیدروژن

نادر چه 2: موادی که برای سلامتی خطرناک هستند.

مانند: اکسید اتیلن، نفتالین

نادر چه 1: موادی که خطرات کمی برای سلامتی دارند.

مانند: هگزان و کلسیم

نادر چه 0: موادی که تحت شرایط حریق نیز خطری

برای سلامتی تولید نمی کنند.

مانند: برنز و فسفر قرمز



قابلیت فعل و انفعال شیمیایی:

نادر چه 4: موادی که در حرارت و فشار معمولی قادر به تجزیه یا واکنش انفجاری هستند.

مانند: اسید پیکریک و تری نیترو تولوئن

نادر چه 3: موادی که قادر به تجزیه یا واکنش انفجاری بوده، ولی جهت این عمل به چاشنی یا حرارت کافی نیاز دارند.

مانند: فلوئور

نادر چه 2: موادی که در حالت عادی ناپایدار بوده ولی، منفجر نمی شوند

نادر چه 1: موادی که در حالت عادی پایدار بوده ولی،

نادر حرارت و فشار بالا ممکن است ناپایدار شوند و با

ناآب واکنش داده و انرژی آزاد می کنند. مانند: روی

نادر چه 0: موادی که در حالت عادی حتی در شعله

پایدار هستند و با آب واکنش نمی دهند.

مانند: هگزان



خطرات خاص:

خطرات خاص، خطراتی هستند که با علائمی نشان داده می شوند. شامل:

OXY ñ - اکسید کننده

ACID ñ - اسید

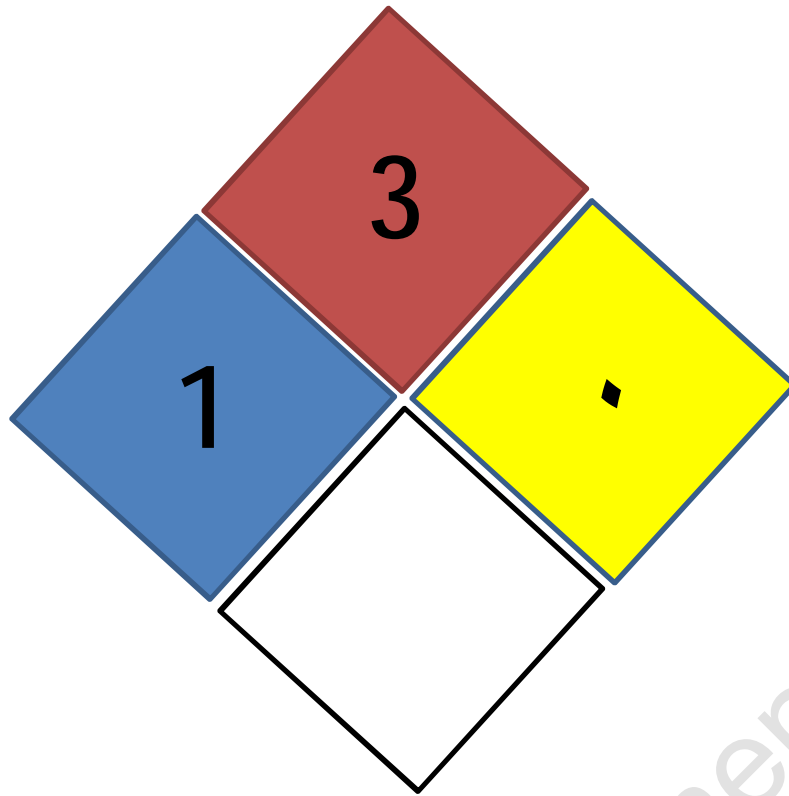
ALK ñ - قلیا

COR ñ - خورنده

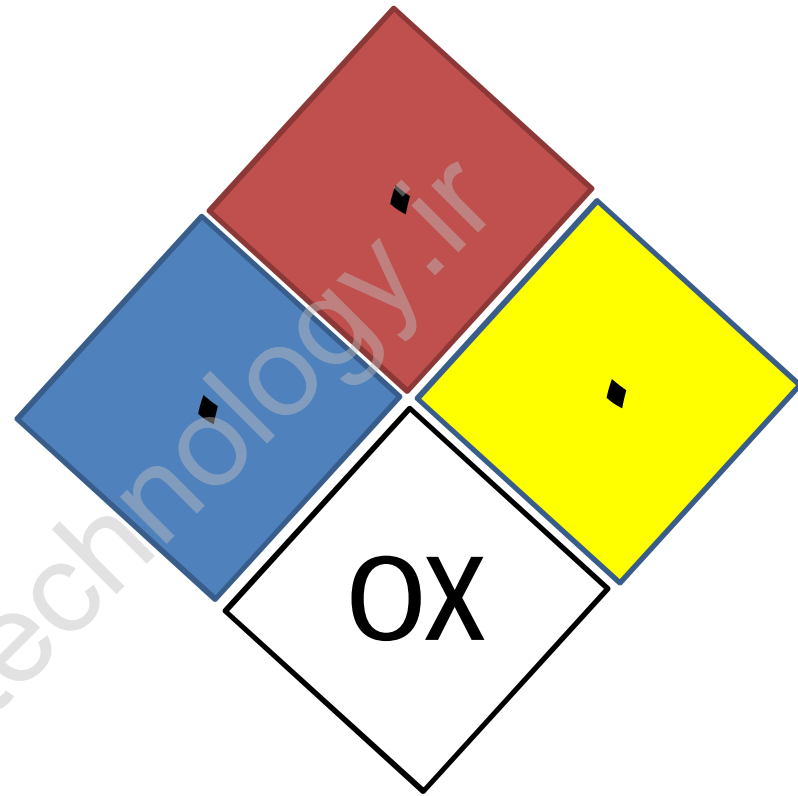
W ñ - با آب واکنش می دهند.

RAD ñ - پرتوزا

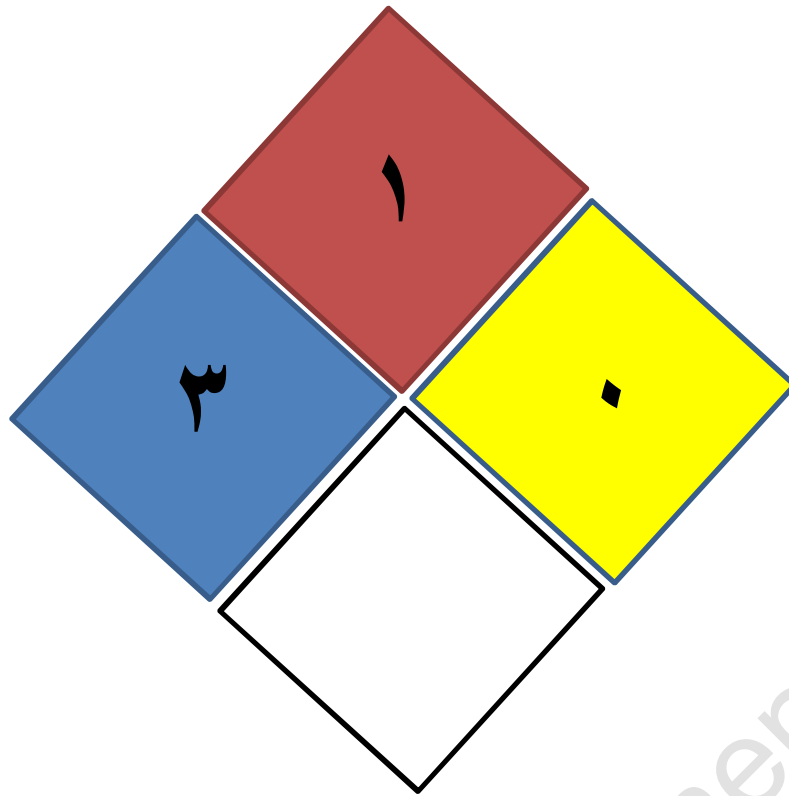




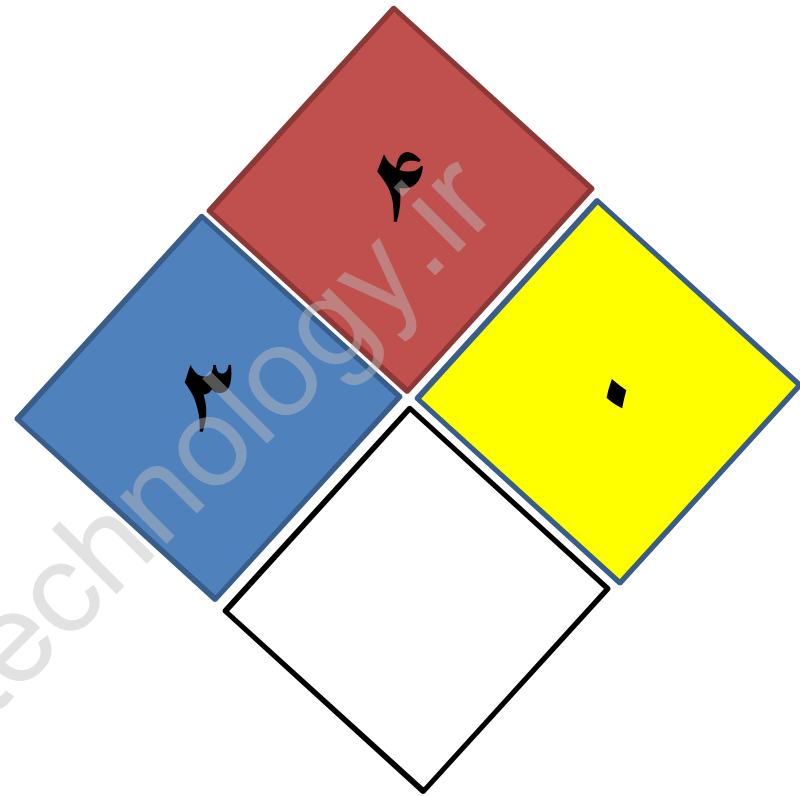
هگزان



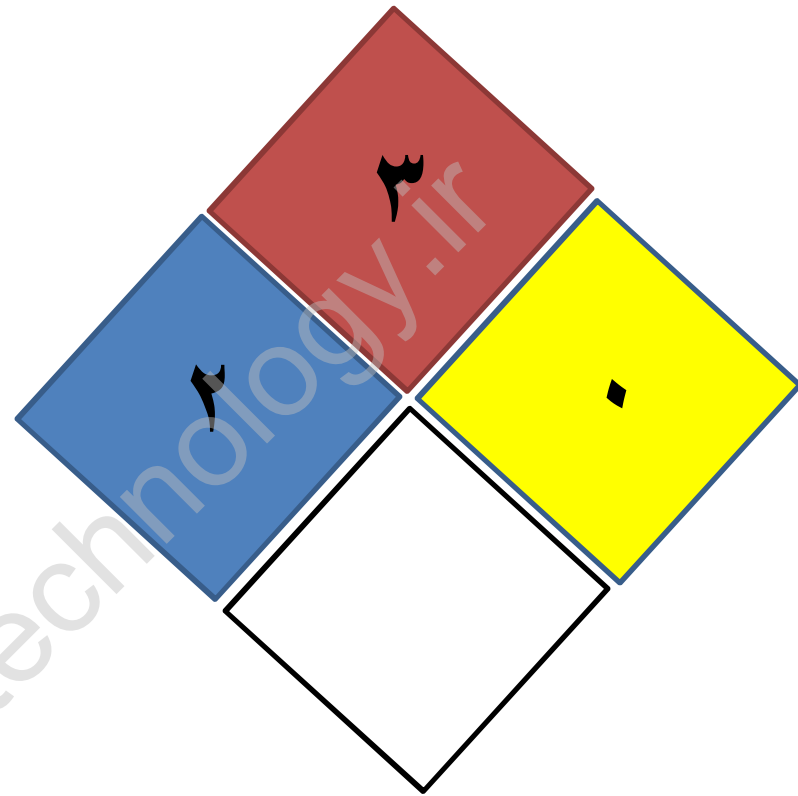
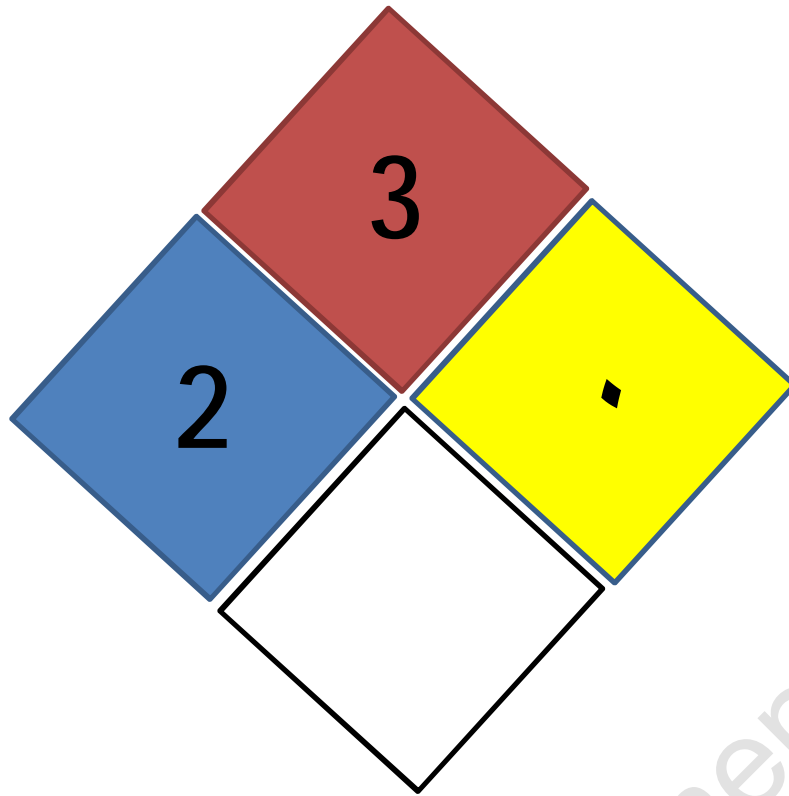
اکسیژن



آمونیاک



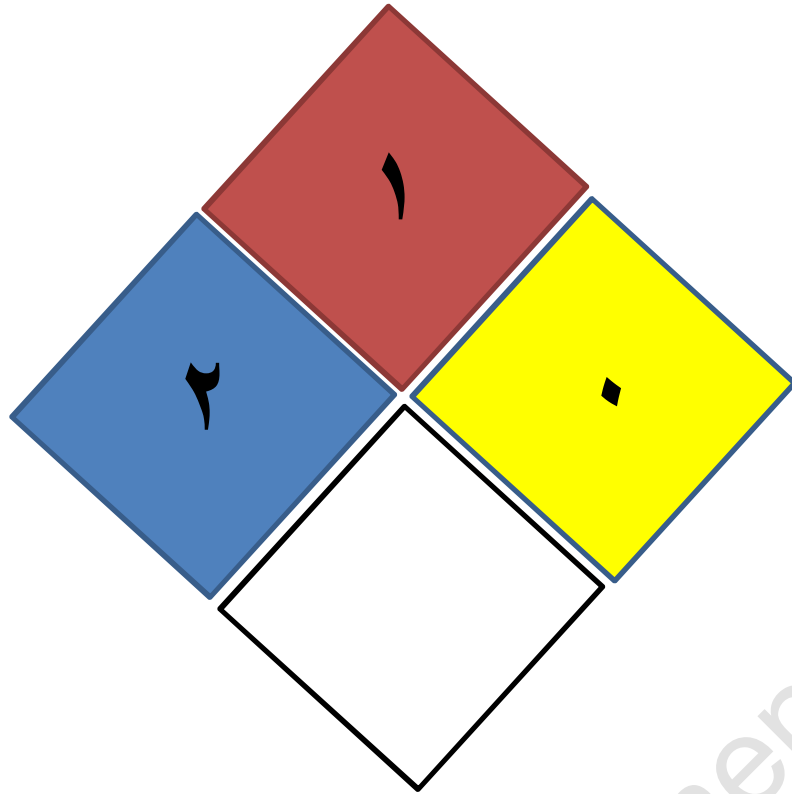
منواکسید کربن



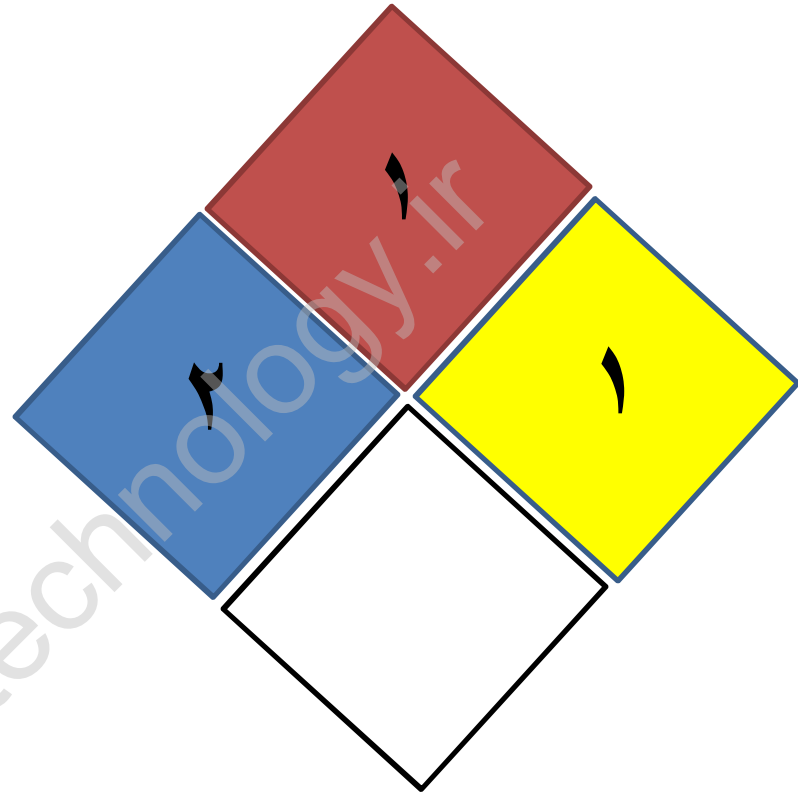
متیل ثرت بوتیل اثر

MTBE

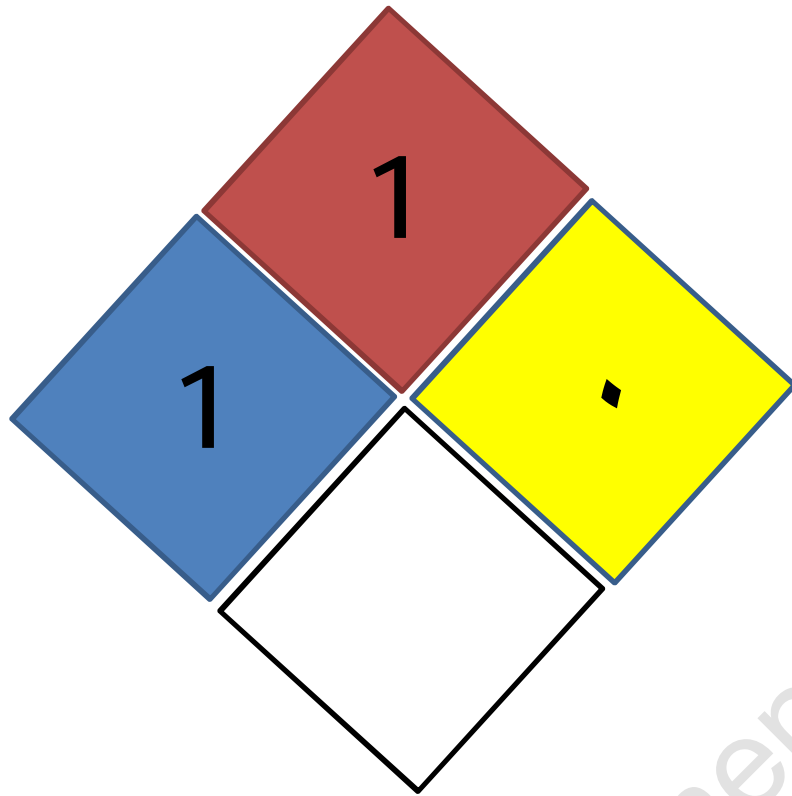
بنزن



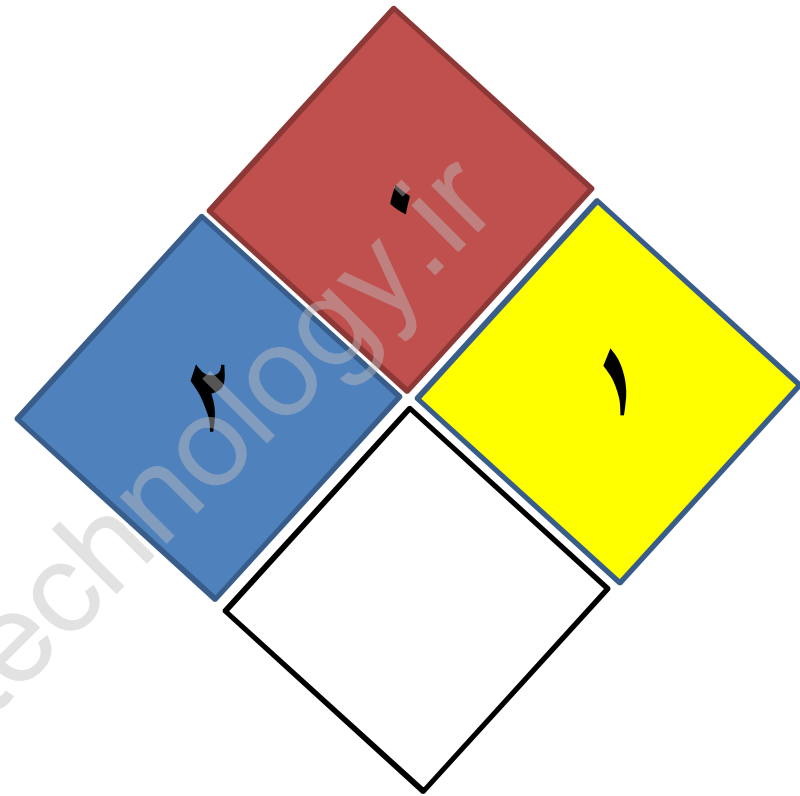
گلیکول



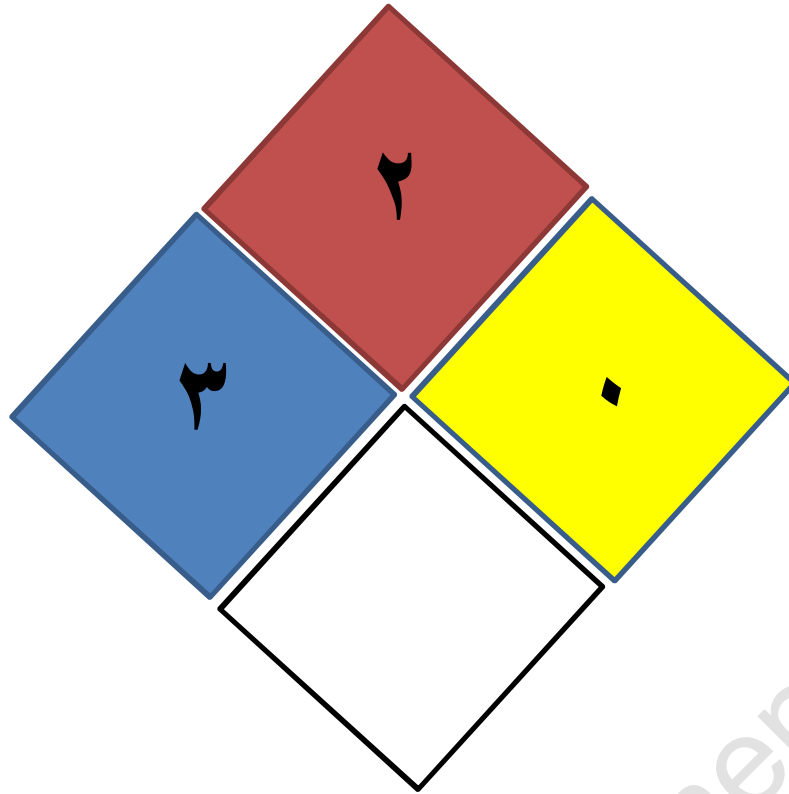
اسید استیک



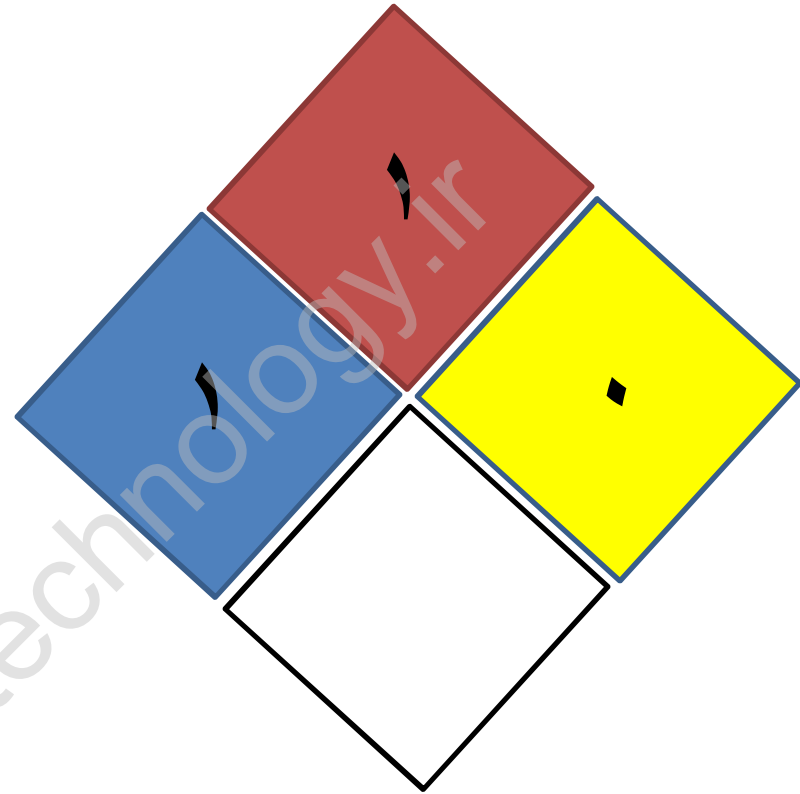
اتانول



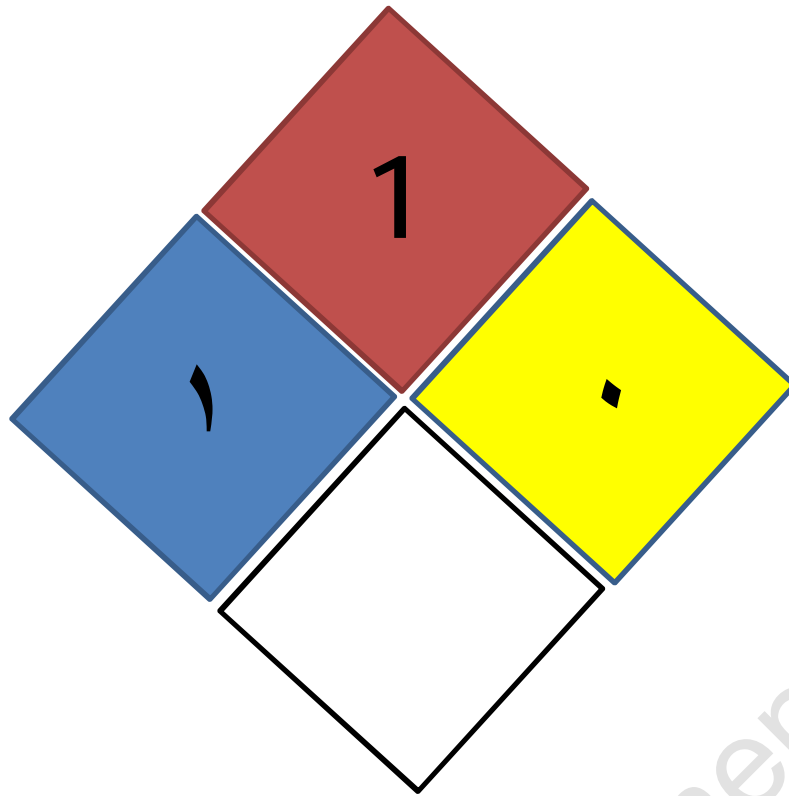
متان



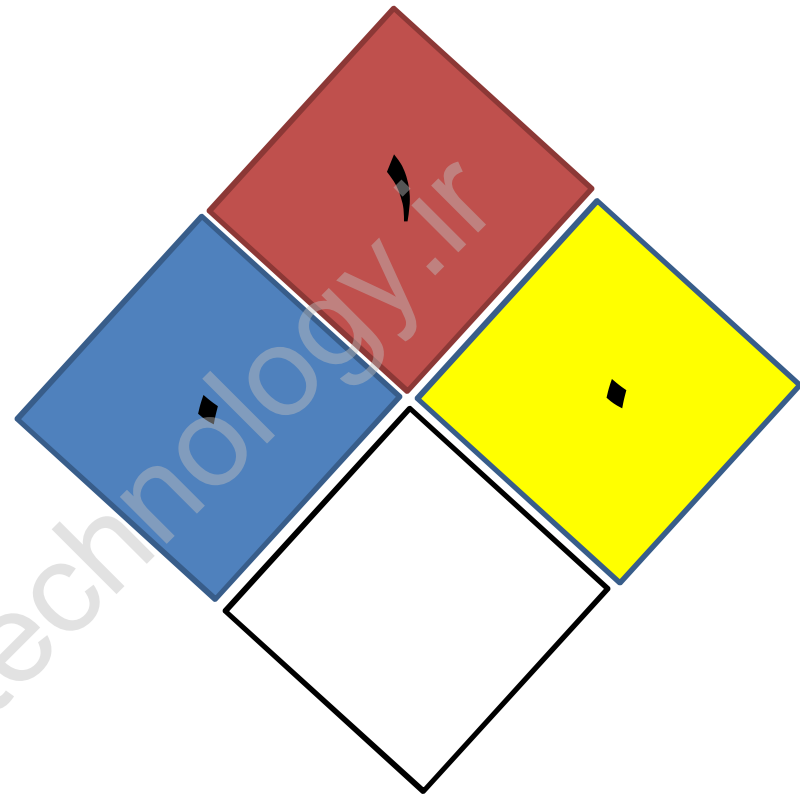
اسید سیتریک



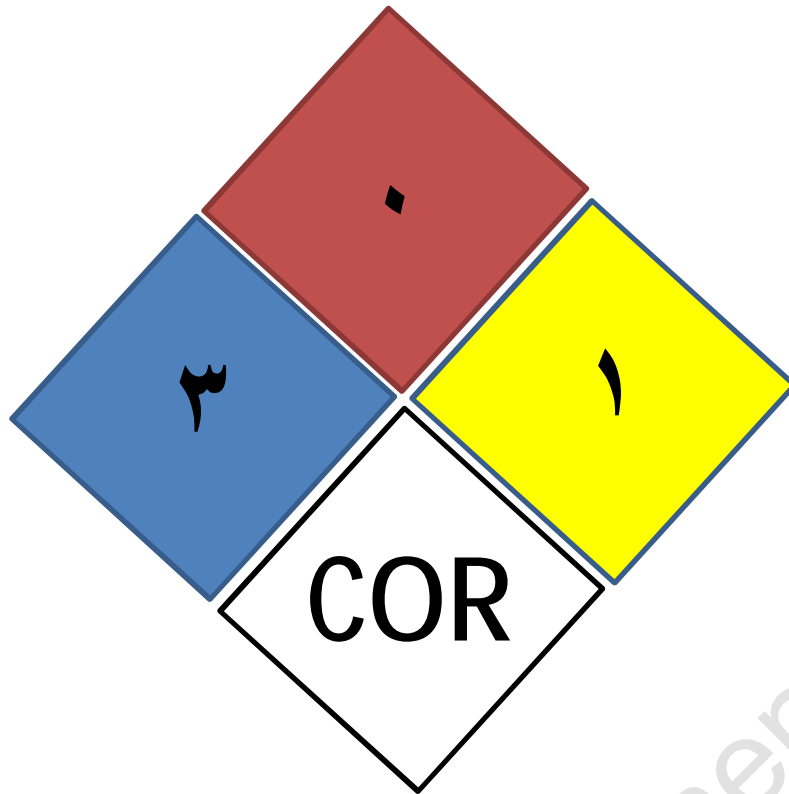
اتیلن گلیکول



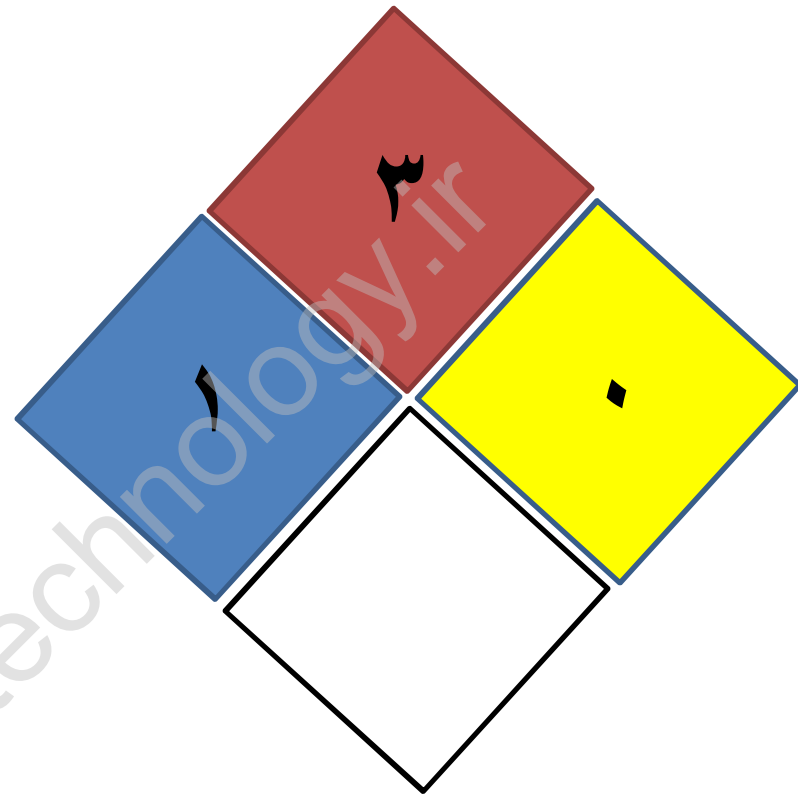
گلیسیرین



پارافین



هیدر وکسید سدیم



گوگرد



انسان می تواند از سه طریق زیر از حوادث پیشگیری کند:

1- از طریق تجربه (از همه تلخ تر)

2- از طریق تفکر و تعقل (از همه عالی تر)

3- از طریق تقلید (از همه آسان تر)

کاري از : سيد حسن توحيدى