


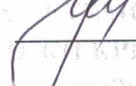
МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
"СРЕДНЯЯ ШКОЛА №14  
ИМЕНИ ГЕРОЯ СОВЕТСКОГО СОЮЗА ЗАХАРА АРТЁМОВИЧА СОРОКИНА  
ГОРОДА ЕВПАТОРИИ РЕСПУБЛИКИ КРЫМ"  
(МБОУ "СШ №14 им. З. А. Сорокина")

ул. Луговая, дом 13, г. Евпатория, Республика Крым, 297420,  
тел. (36569) 2-08-06, e-mail: school\_evporiy14@crimeaedu.ru  
ОКПО 00808660 ОГРН 1149102175518 ИНН 9110086857 КПП 911001001

СОГЛАСОВАНО  
Председатель ПК МБОУ  
«СШ №14 им.З.А.Сорокина»

  
В.В. Демчук

УТВЕРЖДЕНО  
приказом МБОУ «СШ №14  
им.З.А.Сорокина» № 42Н-О  
« 21 » 08 2024 г.  
Директор

  
К.Д. Минаев

Инструкция № 87


по охране труда по освобождению диэтилового эфира от пероксидов

1. В диэтиловом эфире, хранящемся более года, могут образовываться в результате контакта с воздухом пероксиды, устойчивость которых чрезвычайно мала. Разлитый эфир, содержащий пероксиды, способен воспламениться и без внешнего источника зажигания, в результате экзотермических реакций разложения пероксидов.

2. Поэтому следует в делительной воронке смешать эфир и водный раствор сульфата железа (2) в соотношении 1:1 по объему, встряхнуть содержимое несколько раз, удерживая воронку вертикально краном вверх и открывая кран после каждого встряхивания. Воронку проверить, установить штатив, дать отстояться 2 минуты, вынуть пробку из горлышка и разделить на слои. Так как частично эфир растворим в воде, перед тем, как слить раствор сульфата железа (2) в склянку для отработанных водных растворов, следует налить его в широкий сосуд и поджечь. До тех пор, пока горение не прекратиться, нельзя оставлять сосуд без присмотра.

3. Для приготовления раствора сульфата железа (2) необходимо взять 100 мл дистиллированной воды, добавить в нее 2-3 капли разбавленной серной кислоты и 2-3 г вещества. После полного растворения сульфата раствор можно использовать по назначению.

Инструкцию разработал: Меметова Д.М., 

СОГЛАСОВАНО  
Специалист по охране труда  
  
В.В. Кравцова

« 21 » 08 2024