**Тема практического занятия:** «Классификация, правила хранения и учета химических реактивов»

**Значение темы:** Проведение анализа в лаборатории невозможно без использования химических веществ, называемых реактивами. Количество различных веществ, используемых в анализе огромно. Знания свойств реактивов, правил их хранения и работы с ними необходимо в каждодневной работе медицинского лабораторного техника. В лаборатории может не оказаться реактива нужной степени чистоты. Кроме того, многие соли, содержащие кристаллизационную воду, при хранении теряют часть этой воды. Гигроскопичные вещества при хранении поглощают пары воды из воздуха. Такие реактивы, как спирт, бензол, эфир, содержат большее или меньшее количество воды. Во всех этих случаях реактивы очищают.

**ЗАДАНИЯ ДЛЯ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ СТУДЕНТОВ**

1. Прочитайте учебный текст и сделайте краткий его конспект в тетрадь для практических занятий.
2. Используя методические рекомендации для студентов практического занятия №6 стр. 26-32 (ссылка: [https://krasgmu.ru/index.php?page[common]=download&md=1bf4366ad549214e6d1fa42e3a3d8048&cid=11&oid=72429](https://krasgmu.ru/index.php?page%5bcommon%5d=download&md=1bf4366ad549214e6d1fa42e3a3d8048&cid=11&oid=72429)), изучите НПАОП 85.11-1.05-70 Правила устройства, техники безопасности и производственной санитарии при работе в клинико-диагностических лабораториях лечебно-профилактических учреждений системы, Раздел IV.
3. Заполнить таблицу, предложенную на стр. 32.

**Учебный текст.**

**По свойствам химические реактивы делят на:**

**А) Гигроскопичные (влагочувствительные) реактивы.**Поглощение влаги может Поглощение влаги может происходить при негерметичной упаковки реактива и может привести не только к увлажнению вещества, но и изменению его свойств. Например: гидроксиды калия и натрия, хлорид аммония, ангидриды кислот и др.

Б) **Светочувствительные** **реактивы.**Некоторые вещества под действием света изменяются, вступая в реакции окисления, восстановления, изомеризации и т.п. Например: раствор йода, пероксида водорода, соединения серебра.

В) **Пожароопасные реактивы.**К ним относятся такие соединения, которые способны от кратковременного контакта с источником зажигания (искра, пламя, нить накала) или самопроизвольно воспламеняться. Например: легко воспламеняющиеся жидкости (спирт, ацетон, бензол, эфиры и др.)

Г) **Ядовитые реактивы.**Многие химические реактивы в большей или меньшей степени ядовиты. Особенно опасно систематическое попадание в организм человека в течение длительного времени соединений, вызывающих хронические отравления (соединения ртути, мышьяка, синильной кислоты, ментол и др.). Даже соединения, которые используются каждодневно в больших количествах, могут быть токсичными. Работать с такими веществами нужно только в вытяжном шкафу. Например: соединения ртути, мышьяка, синильной кислоты, ментол и др.

**Основные правила хранения химических реактивов, реагентов**

Обращение со многими химическими реактивами требует неукоснительного соблюдения правил по технике безопасности.

Для обеспечения безопасности большое значение имеет правильное размещение, хранение и использование химических реактивов.

Химреактивы размещают согласно определенным схемам.

Сухие неорганические и органические химреактивы хранят в разных шкафах.

Кислоты хранят отдельно от других химических реактивов в нижней части вытяжного шкафа.

Вещества ядовитые, огнеопасные и токсичные хранят в сейфе.

Химреактивы, самовозгорающиеся при контакте с водой, следует хранить в шкафу под замком.

На каждой таре с химическим реактивом должна быть наклеена этикетка с полным названием и химической формулой препарата, кроме того, на склянке с огнеопасными веществами должно быть указано: «Огнеопасно» на этикетке. Хранение химических веществ без этикеток не разрешается.