**ГРУППЫ ХРАНЕНИЯ РЕАКТИВОВ**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Номер группы** | **Общие свойства веществ данной группы** | **Примеры веществ из Типового перечня** | **Условия хранения****в школе** |
| 1. | Взрывчатые вещества | В Типовых перечнях не значатся | Вносить в здание школы запрещено |
| 2. | Выделяют при взаимодействии с водой легковоспламеняющиеся газы | Литий, натрий, кальций, карбид кальция | В лаборантской, в шкафу под замком или вместе с ЛВЖ; можно совмещать с 4 группой на отдельной полке |
| 3. | Самовозгораются на воздухе при неправильном хранении | В Типовых перечнях не значатся |   |
| 4. | Легковоспламеняю­щиеся жидкости (ЛВЖ) | Диэтиловый эфир, ацетон, бензол, этиловый спирт, толуол, циклогексан, изобутиловый спирт и т.д. | В лаборантской, в металлическом ящике или в специальной укладке |
| 5. | Легковоспламеняющиеся твёрдые вещества | Черенковая сера, красный фосфор, парафин, уголь, сухое горючее, органические кислоты: олеиновая, стеариновая, пальмитиновая, бензойная | В лаборантской, в шкафу под замком, можно совмещать с 8 группой, но на разных полках |
| 6. | Воспламеняющие (окисляющие) вещества | Калия перманганат, азотная кислота (плотность 1,42), нитрат калия, нитрат натрия, нитрат аммония, оксид марганца(IV), 3% пероксид водорода | В лаборантской, в шкафу, отдельно от 4 и 5 группы |
| 7. | Повышенная физиологическая активность | а) бром; йод кристаллический; дихромат аммония; бария гидроксид, оксид, нитрат и хлорид; калия гидроксид, дихромат, роданид и хромат; кобальта сульфат; натрия сульфид девятиводный, фторид, гидроксид; никеля сульфат; хрома(III) хлорид; свинца ацетат; серебра нитрат; цинка сульфат и хлорид; б) хлористый метилен; хлороформ; дихлорэтан; гексахлорбензол; углерод четырёххлористый; фенол; анилин; анилин сернокислый; спирт изоамиловый | В лаборантской, в сейфе (надёжно закрывающемся металлическом ящике) изолированно от других групп |
| 8. | Малоопасные вещества и практически безопасные | Натрия хлорид, сахароза, мел, борная кислота, магния сульфат, кальция сульфат и др. | В классе – в закрывающихся в шкафах или в лаборантской; можно совмещать с 5 или 6 группой, но на разных полках |

**ОПИСЬ РЕАКТИВОВ 7 ГРУППЫ ХРАНЕНИЯ**

**(вещества повышенной физиологической активности)**

|  |  |
| --- | --- |
| 1.             Аммиак водный 25%2.             Аммония дихромат3.             Аммония роданид4.             Бария гидроксид5.             Бария нитрат6.             Бария оксид7.             Бария хлорид8.             Бром9.             Йод кристаллический10.         Калия гидроксид (кали едкое)11.         Калия дихромат12.         Калия хромат13.         Калия роданид14.         Кобальта (II) сульфат15.         Кобальта (II) хлорид16.         Кальция гидроксид17.         Кальция оксид18.         Кальция фторид | 19.         Кровяная жёлтая соль20.         Кровяная красная соль21.         Лития гидроксид22.         Натрия дихромат23.         Натрия хромат24.         Натрия гидроксид (едкий натр)25.         Натрия оксид26.         Натрия сульфид27.         Натрия фторид28.         Никеля (II) сульфат29.         Никеля (II) хлорид30.         Свинца (II) ацетат31.         Свинца (II) оксид32.         Серебра нитрат33.         Фосфора (V) оксид34.         Хрома (III) сульфат35.         Хрома (III) хлорид36.         Цинка хлорид |