

Комунальний заклад «Осинівський освітній комплекс»
Ширяївської селищної ради Одеської області
(повне найменування підприємства із зазначенням підпорядкованості)

Інструкція з охорони праці № 75
щодо правил зберігання хімічних реактивів

с. Осинівка
(місце видачі)

Комунальний заклад «Осинівський освітній комплекс»
Ширяївської селищної ради Одеської області

ЗАТВЕРДЖУЮ

В.о. директора КЗ «Осинівський ОК»

Т.В. Топал

« _____ » _____ 2019 р.

Інструкція з охорони праці № 75 щодо правил зберігання хімічних реактивів

I. Загальні положення

- 1.1. Хімічні реактиви зберігаються у приміщенні лаборантської у кількостях і порядку, що передбачені цими Правилами.
- 1.2. Кожний реактив потрібно зберігати завжди в одному й тому ж відведеному для нього місці.
- 1.3. Рідкі хімічні реактиви зберігають у товстостінних склянках з при тертими пробками, тверді - у товстостінних скляних банках також з притертими пробками.
- 1.4. На кожній склянці, банці повинна бути етикетка з точною назвою реактиву та його формулою, крім того, на тарі з вогненебезпечними речовинами на етикетці повинен бути напис "вогненебезпечне".
- 1.5. Зберігати хімічні речовини з етикетками та розбірливими написами .

II. Зберігання вогне - і вибухонебезпечних речовин

- 2.1. Вогне- і вибухонебезпечні речовини, що застосовуються в кабінетах хімії, за правилами спільного зберігання, можна поділити на такі групи:
 - 1) речовини, що можуть утворювати суміші: калій азотнірот, барій азотнірот, кальцій азотнірот, натрій азотнірот та інші нітрати;
 - 2) самозаймисті від води й повітря речовини: калій металевий, натрій металевий, кальцій металевий, карбід кальцію, пероксид натрію, пероксид барію, алюмінієвий пил, цинковий пил та інші;
 - 3) легкозаймисті й горючі речовини, тобто речовини, які легко спалахують від дії відкритого полум'я. До них належать:
 - а) рідкі речовини: бензин, бензол, сірковуглець, ацетон, толуол, ксилол, гас, спирт (етиловий, бутиловий та інші), дітиловий ефір тощо;
 - б) тверді речовини: целулоїд, фосфор червоний та інші;
 - 4) речовини, що спричиняють спалахування: бром, нітратна та сульфатна кислоти, хромовий ангідрид та інші;
 - 5) горючі речовини: сірка, вугілля та інші.

22 Кожна з перелічених груп хімічних речовин повинна зберігатися окремо одна від одної.

23 У лаборантській склянки й банки з легкозаймистими і вогненебезпечними хімічними речовинами треба зберігати в залізних шафах або спеціальних металевих ящиках, що закриваються кришкою, а стінки й дно яких викладають аркушеvim

азбестом. Ящики встановлюють на підлозі віддалік від проходів і нагрівальних приладів.

24 При зберіганні вогне- і вибухонебезпечних речовин, виходячи з фізико-хімічних властивостей, треба додержуватись додаткових заходів безпеки, а саме:

- а) діетиловий ефір потрібно зберігати ізольовано від інших речовин у холодному й темному місці, бо при зберіганні його на світлі утворюється вибухова речовина - пероксид етилу;
- б) металевий калій і натрій повинні зберігатися в товстостінних скляних банках з широкими шийками, які щільно закриваються корковою пробкою, під шаром сухого гасу, парафіну або трансформаторного масла в ящиках з піском;
- в) пероксид натрію дозволяється зберігати в залізних банках із залізними кришками, які щільно закриваються, або в товстостінних скляних банках з притертими пробками. Пероксид натрію — окислювач. У суміші з горючими речовинами - вибухонебезпечний. Легко спалахує від змочування невеликою кількістю води. Зберігати в сухому місці, не допускаючи контакту з горючими матеріалами, оберігати від зволоження, пилу і світла;
- г) сірковуглець, у зв'язку з підвищеною леткістю і вогнебезпечністю, треба зберігати під шаром води. З водою сірковуглець не взаємодіє і в ній не розчиняється;
- д) пероксид натрію, пероксид водню, хлорну кислоту (концентровану) та інші окислювачі не можна зберігати разом з відновниками - вугіллям, сіркою, крохмалем тощо;
- є) не можна зберігати металеві калій і натрій, а також фосфор з бромом і йодом;
- е) при зберіганні калій перманганату слід пам'ятати, що він сприяє спалахуванню горючих матеріалів: гліцерин при кімнатній температурі спалахує внаслідок стикання з порошком калій перманганату; від змочування порошка калій перманганату утворюється неміцний продукт (Mn_2O_7), який легко розкладається з вибухом; при розтиранні порошку калій перманганату з сіркою або фосфором відбувається вибух.

2.5. Місткість скляного посуду для зберігання легкозаймистих рідких речовин не повинна перевищувати 1 л. Якщо місткість велика, його поміщають у герметичний металевий футляр.

2.6. Кристалічний йод треба зберігати в товстостінній, з темного скла банці з притертою пробкою.

2.7. У приміщенні, де зберігаються хімічні реактиви, повинні бути засоби пожежогасіння: азбестова або суконна ковдра, вуглекислотний вогнегасник, ящик або інший резервуар з піском.

РОЗРОБИВ _____

Вчитель хімії

ПОГОДЖЕНО:

Відповідальна за охорону праці _____

Голова профспілки ОК _____