

Клей ПВА «Люкс» мебельный

Составляющие компоненты продукции: вода (6,22%), Tylose H (0,17%), карбамид (2,04%), аммиак (25% раствор)(0,05%), Rocima 622 (0,3%), Foamaster NXZ (0,1%), флотореагент (6,12%), ПВА Д 488 (85%).

Водная фаза «Люкс»

Составляющие компоненты: вода (41,47%), Tylose H (1,13%), карбамид (13,60%), аммиак (25% раствор)(0,33%), Rocima 622 (2,00%), Foamaster NXZ (0,67%), флотореагент (40,80%).

Летучими компонентами продукции являются винилацетат, ацетальдегид, уксусная кислота, диоксановый спирт, этиленгликоль.

2. Сведения литературы о токсичности компонентов средства

Карбамид (мочевина) – диамид карбаминовой кислоты – бесцветные кристаллы с мол. массой 60,06, плотностью при 20град. С 1,335г/см², растворим в воде и спиртах, плохо растворим в органических растворителях.

Мочевина широко применяется в качестве удобрения. В виде добавок к кормам, в составах дефолиантов, в медицинской практике .

При введении в желудок мышей DL₅₀ составляет 11000мг/кг, при введении в желудок крыс – 16300мг/кг. Средне-смертельная концентрация в опытах с динамической затравкой не достигнута.

В опытах с введением вещества в желудок крыс показана слабо выраженная кумулятивная активность.

Карбамид не обладает местно-раздражающим эффектом, не проникает через кожу.

В качестве ПДК мочевины в воздухе рабочей зоны установлена величина 10 мг/м³, 3-ий класс опасности, аэрозоль.

Аммиак. Раздражает преимущественно верхние дыхательные пути. Оказывает раздражающее действие на кожу. Сенсибилизирующего эффекта не имеет. ПДК в воздухе рабочей зоны - 20 мг/м³, пары, IV класс опасности.

Уксусная кислота - обладает сильным раздражающим действием. Концентрация 2,5мг/л вызывает у морских свинок раздражение верхних дыхательных путей. При 14мг/л 50% животных погибает.

Действие на кожу выражается в появлении ожогов, вызываемых 30% растворами кислоты. Для глаз опасно 2% концентрации кислоты.

ПДК в воздухе рабочей зоны 5мг/м³, пары, 3 класс опасности, требуется специальная защита кожи и глаз.

Этиленгликоль (Этан-1,2-диол)

Острое отравление парами этиленгликоля маловероятно в связи с низкой его летучестью, а хронические интоксикации возможны. При попадании через рот этиленгликоль - высоко токсичен; действует главным образом на центральную