

Характеристика

наиболее

распространенных

сильнодействующих

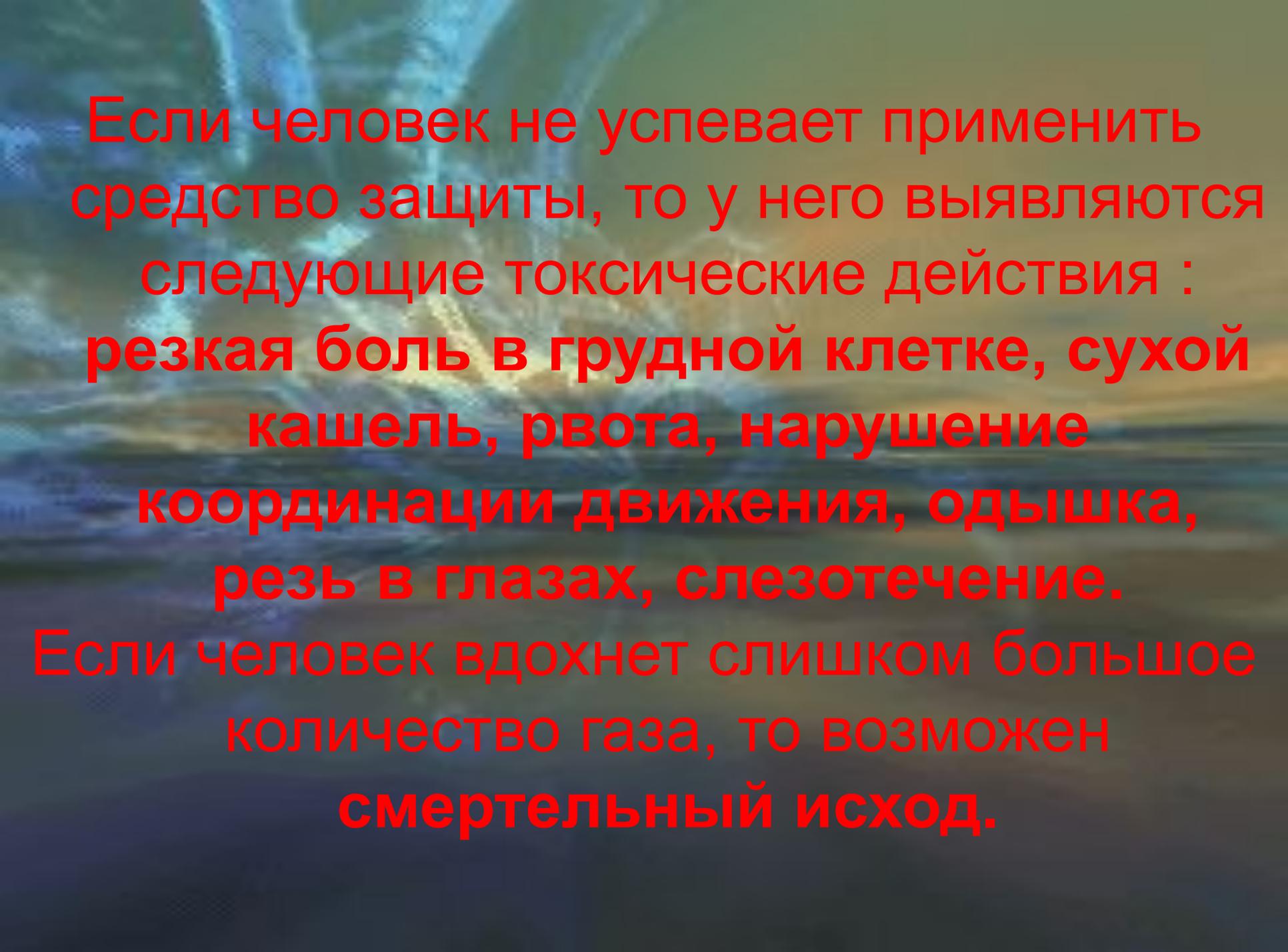
ядовитых веществ

(ХЛОР и АММИАК)

ХЛОР.

Хлор – зеленовато-желтый газ, с резким удушливым запахом, тяжелее воздуха. При его выбросе он застаивается на нижних этажах зданий, или в низинах местности.

Средства защиты от газа: противогазы (всех типов), защитные камеры, из подручных средств могут использоваться: марлевые повязки, шарфы или платки (смоченные водой или раствор пищевой соды). Защита кожи – плащ, накидки.



Если человек не успевает применить средство защиты, то у него выявляются следующие токсические действия :
резкая боль в грудной клетке, сухой кашель, рвота, нарушение координации движения, одышка, резь в глазах, слезотечение.

Если человек вдохнет слишком большое количество газа, то возможен **смертельный исход.**

Оказание первой помощи пострадавшему.

- надеть на пострадавшего противогаз,
- немедленно вынести его из опасной зоны,
- освободить от одежды, стесняющей дыхание,
- при попадании газа на кожу, обмыть водой,
- при появлении ожогов, наложить повязку,
- при остановке дыхания, сделать искусственное дыхание «*рот в рот*».



**Хлор применяют для хлорирования
воды, для получения пластмасс,
инсектицидов, растворителей, в
дезинфицирующих, моющих
средствах, в производстве
глицерина и др.**

Аммиак.

Аммиак – бесцветный газ, с резким удушливым запахом, легче воздуха. Проникает в верхние этажи зданий.

Средства защиты от газа:

Противогазы, ватно-марлевые повязки, шарфы или платки(предварительно смоченные водой или раствором лимонной кислоты).

При попадании на кожу человека и внутрь проявляются следующие признаки:

- сильное раздражение кожи, глаз, органов дыхания,
- признаки отравления:
- учащенное сердцебиение,
- нарушение частоты пульса,
- насморк, кашель, тошнота, резь в глазах,
- бредовое состояние,
- нарушение координации движения,
- при вдыхании высоких концентраций, возможен летальный исход.

Первая помощь:

а) при отравлении:

- надеть на пострадавшего противогаз;
- немедленно вынести из опасной зоны, дать вдыхать теплые водяные пары (лучше с добавлением уксуса или лимонной кислоты);
- тщательно промыть глаза водой.

б) при попадании на кожу:

- место обильно обмыть водой, при появлении ожогов наложить повязку;

в) при остановке дыхания:

- сделать искусственное дыхание «рот в рот»

Аммиак применяют для производства азотной кислоты, нитрата и сульфата аммония, жидких удобрений (аммиакатов), мочевины, соды, в органическом синтезе, при хранении тканей, светокопировании, в качестве хладоагента в холодильнике, при серебрении зеркал.



Спасибо
за
внимание.

**Создание презентаций на любые:
тему**

и вкус, всего 5р. за слайд...

гарантия

Положительной оценки!!!

Свяжись со

мной: http://vk.com/dubodelov_sergo