

Содержание

1	Правила дорожного движения и ДТП.	2
1.1	Участники дорожного движения.	2
1.2	Фактор риска возникновения ДТП.	2
1.3	Знаки дорожного движения.	2
1.3.1	Виды знаков дорожного движения.	2
2	Аварии с ж/д транспортом.	4
2.1	Виды аварий на ж/д транспорте.	4
2.2	Причины.	4
3	АХОВ (аварийно химические опасные вещества).	4
3.1	Способы воздействия АХОВ.	4
3.2	Классификация ахов.	4
3.3	Примеры.	5
3.4	Способы попадания в организм.	6
3.4.1	Ингаляционный.	6

1 Правила дорожного движения и ДТП.

Определение 1.1. *ДТП — это событие, возникшее в процессе движения по дороге транспортного средства и с его участием, при котором погибли или пострадали люди, повреждены транспортные средства, сооружения, грузы или причинен иной материальный ущерб.*

1.1 Участники дорожного движения.

- Пешеход.
- Водитель.

1.2 Фактор риска возникновения ДТП.

- Нарушение ПДД.
 - Превышение скорости.
 - Проезд на запрещающий свет светофора.
 - Не соблюдение дистанции.
- Погодные условия и время суток.
 - Снегопад.
 - Лед.
 - Дождь.
 - Темное время суток.
 - Яркий солнечный свет.
- Состояние дорожного покрытия.
- Техническая неисправность транспортного средства.
 - Отказ тормозной системы.
 - Износ шин.
 - Неисправность рулевого управления.
 - Проблемы с фарами.

1.3 Знаки дорожного движения.

1.3.1 Виды знаков дорожного движения.

- Предупреждающие знаки. Чаще всего имеют треугольную форму с белым фоном и красной рамкой. Исключения — знаки, которые показывают о железнодорожном переезде или направлении поворота.

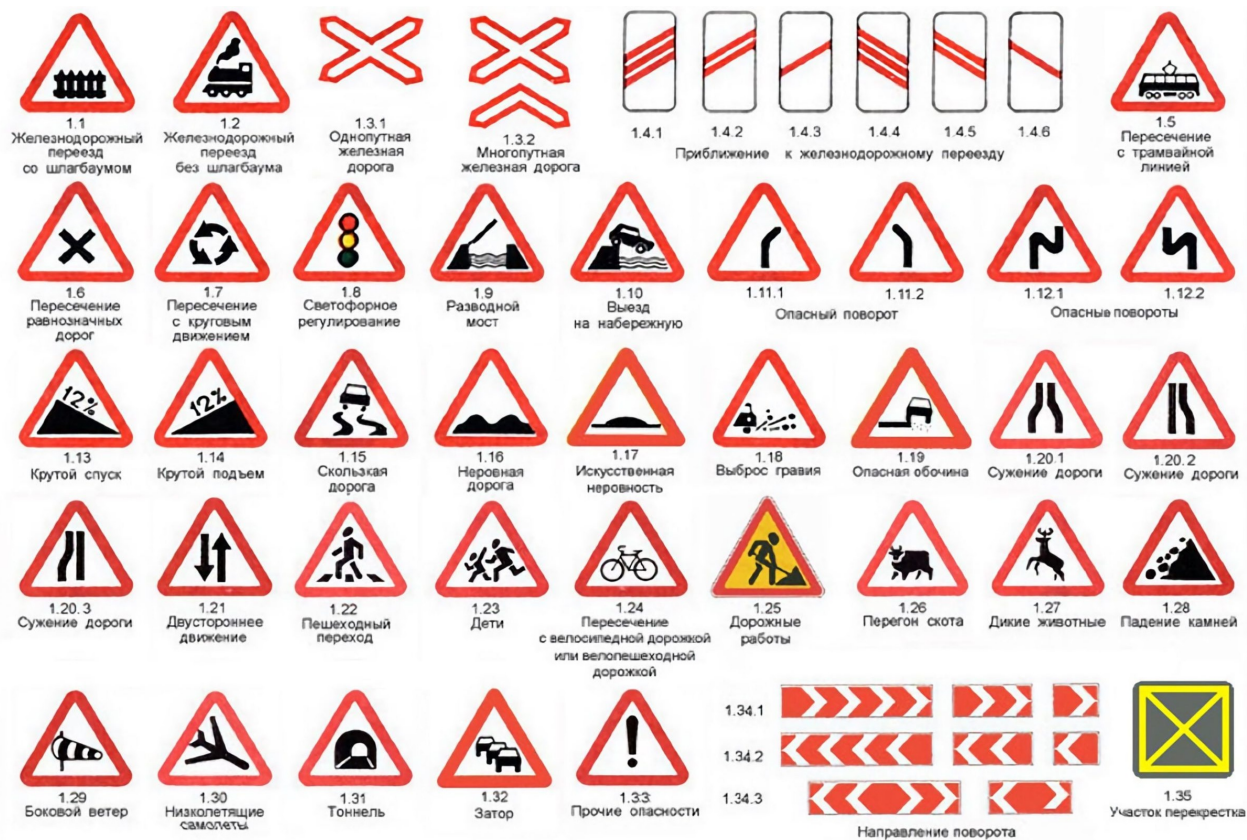


Рис. 1: Предупреждающие знаки ПДД.

- Запрещающие знаки. Имеют круглую форму.



Рис. 2: Запрещающие знаки ПДД.

2 Аварии с ж/д транспортом.

2.1 Виды аварий на ж/д транспорте.

- Столкновение ж/д состава с:
 - другим ж/д составом;
 - человеком/животным;
 - другим транспортом.
- Выход вагонов из колеи (сход с рельс).
- Возгорание ж/д путей/составов.

2.2 Причины.

- Нарушение правил эксплуатации.
- Некачественное ТО.
- Внешнее воздействие (природа/терроризм).

3 АХОВ (аварийно химические опасные вещества).

3.1 Способы воздействия АХОВ.

- Дыхательные пути (ингаляционное воздействие).
- Кожные покровы (кожно-резорбного типа).
- Пищевой тракт (перорального действия).

3.2 Классификация ахов.

- По степени воздействия на организм.

Класс опасности	Наименования АХОВ
Чрезвычайно опасные вещества.	Хлористый водород, фтористый водород.
Высоко-опасные.	Фосген, хлор.
Средне-опасные.	Азотная кислота.
Мало-опасные.	Амиак.

- По основным физико-химическим составам и условиям хранения.

Характеристика	Наименование АХОВ
Жидкие и летучие, хранимые под давлением.	Аммиак, хлор.
Жидкие и летучие, хранимые без давления.	Ди-фосген.
Дымящие кислоты.	Азотная, серная и соляная кислоты.
Сыпучие, твердые, не летучие, хранимые до 40°С.	Фосфор.
Сыпучие, твердые, летучие, хранимые до 40°С.	Соли синильной кислоты.

- По преимущественному синдрому, складывающемуся при острой интоксикации.

Группа	Характер воздействия	Наименование АХОВ
--------	----------------------	-------------------

- По способности к горению.

Характеристика состояния	Наименования АХОВ	Примечания
Негорячие вещества.	Фосген.	Не горит в условиях до 900°С.
Не горючие, пожароопасные вещества.	Азотная кислота, фтористый водород, хлор.	Не горит в условиях до 900°С. Распадаются с выделением паров.
Трудно-горючие вещества.	Цианистый водород, сжиженный аммиак.	Возгораются только при действии источника огня.
Горючие вещества	Газообразный аммиак, сероуглерод.	Способны самовозгореться и гореть, даже после удаления источника огня.

3.3 Примеры.

Определение 3.1 (Аммиак). Бесцветный газ, с резким раздражающим запахом нашатырного спирта. В газообразном состоянии легче воздуха. Переходит в жидкое состояние при -33°C , при -77°C переходит в твердое. При наличии источника огня хорошо горит.

Используется для производства: азотной кислоты, соды, удобрений. Применяется в окрашивании тканей и в холодильниках, в качестве охлаждающей ткани.

10% раствор является нашатырным спиртом. 18% – 20% раствор называется аммиачной водой и используется в качестве удобрения.

Определение 3.2 (Хлор). В обычных условиях газ, желто-зеленого цвета, с резким запахом, тяжелее воздуха.

Используется в качестве отбеливателя. Применяется в производстве пластмасс, каучука, растворителей, а также в коммунально-бытовом хозяйстве для обеззараживания воды.

Определение 3.3 (Азотная кислота). Желтоватая жидкость с резким запахом, на воздухе дымит; пары тяжелее воздуха. Смешивается с водой во всех отношениях.

Не горючая жидкость; при контакте с многими горючими материалами может вызвать их самовоспламенение.

Используется при производстве удобрений, взрывчатых веществ, красильном деле, полиграфии и ракетной технике.

Определение 3.4 (Соляная кислота). В чистом виде — бесцветная прозрачная жидкость; в промышленности может иметь желтоватый оттенок из-за примесей железа или органических соединений. Имеет резкий запах. Кипит при 110° . Является негорючей, агрессивной жидкостью. Реагирует с металлами, с выделением водорода.

Широко применяется в промышленности, например в металлургии, производстве химических соединений, добывающей промышленности, кожевенная промышленность.

Определение 3.5 (Окись этилена). Бесцветный газ, тяжелее воздуха. Хорошо растворяется в воде, спиртах и других органических растворителях. В жидком состоянии пожароопасна, а в парообразном — взрывоопасна.

Применяется для получения многих органических веществ.

Определение 3.6 (Токсическая доза). Количество вещества, вызывающее какой-либо эффект организма.

3.4 Способы попадания в организм.

3.4.1 Ингаляционный.

Средняя смертельная токсическая доза при ингаляционных поражениях приводит к летальному исходу у 50% пораженных.

Например у аммиак смертельная токсическая доза — 100 мг, у хлора — 6 мг, фосген — 6 мг.

Помощь при попадании в организм.

Общая характеристика действия	Признаки поражения организма	Первая помощь
-------------------------------	------------------------------	---------------