

# Содержание

<b>1</b>	<b>Правила дорожного движения и ДТП.</b>	<b>2</b>
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
<b>2</b>	<b>Аварии с ж/д транспортом.</b>	<b>4</b>
2.1	Виды аварий на ж/д транспорте. . . . .	4
2.2	Причины. . . . .	4
<b>3</b>	<b>АХОВ (аварийно химические опасные вещества).</b>	<b>4</b>
3.1	Способы воздействия АХОВ. . . . .	4
3.2	Классификация ахов. . . . .	4

# 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.

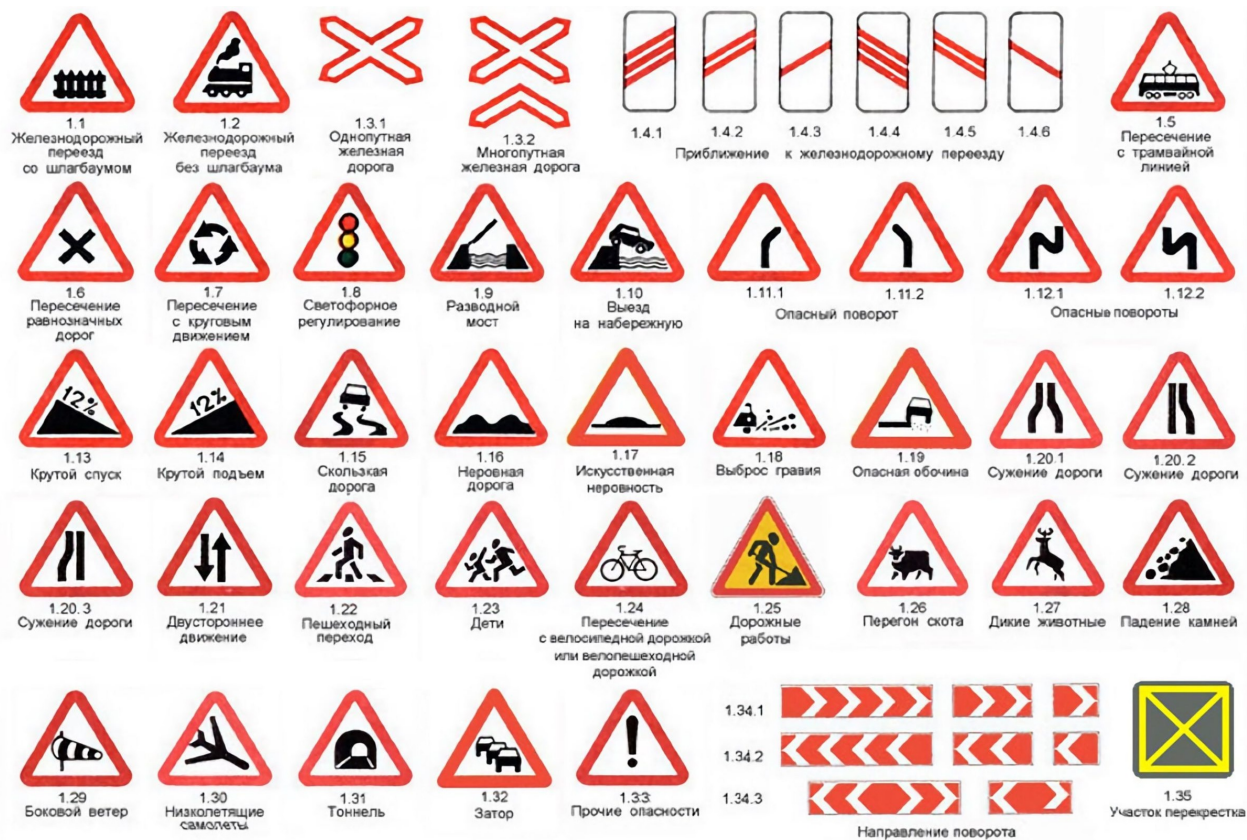


Рис. 1: Предупреждающие знаки ПДД.

- 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°C.	Фосфор.
Сыпучие, твердые, летучие, хранимые до 40°C.	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.

**Определение 3.1** (Аммиак). *Бесцветный газ, с резким раздражающим запахом нашатырного спирта. В газообразном состоянии легче воздуха. Переходит в жидкое состояние при  $-33^{\circ}\text{C}$ , при  $-77^{\circ}\text{C}$  переходит в твердое. При наличии источника огня хорошо горит. Используется для производства: азотной кислоты, соды, удобрений. Применяется в окрашивание 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.*