



ХИМИЯ в природе

Отрасли промышленности

- Metallургическая
- Химическая
- Машиностроительная

- Электроэнергетика,
Автомобильный и другой
моторный транспорт



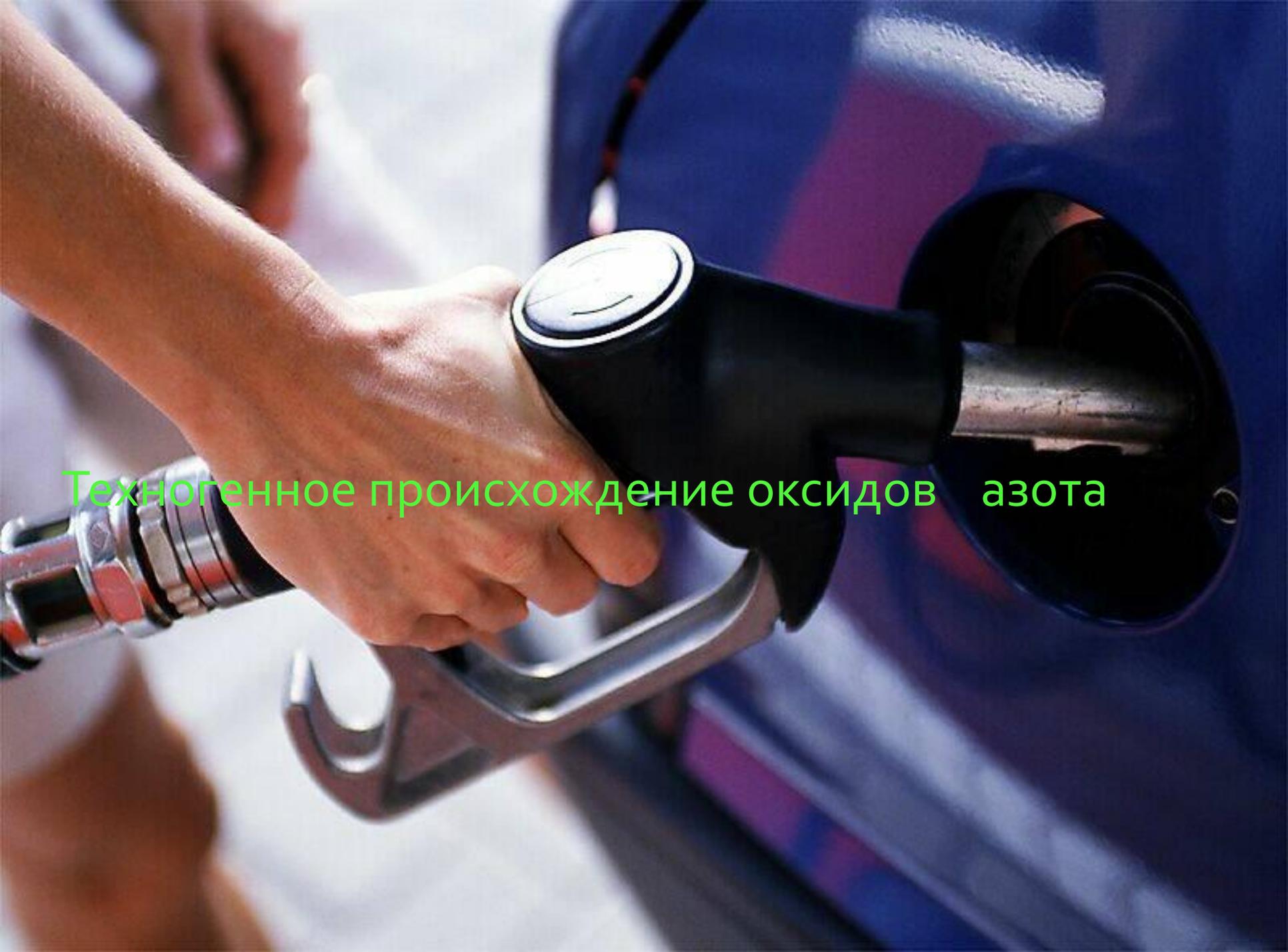
При сжигании каждого миллиона тонн угля выделяется около 25 тыс. т серы в виде диоксида, в 4-5 раз меньше оксида серы дает сжигание мазута



- Природные поступления в атмосферу
NO и NO₂



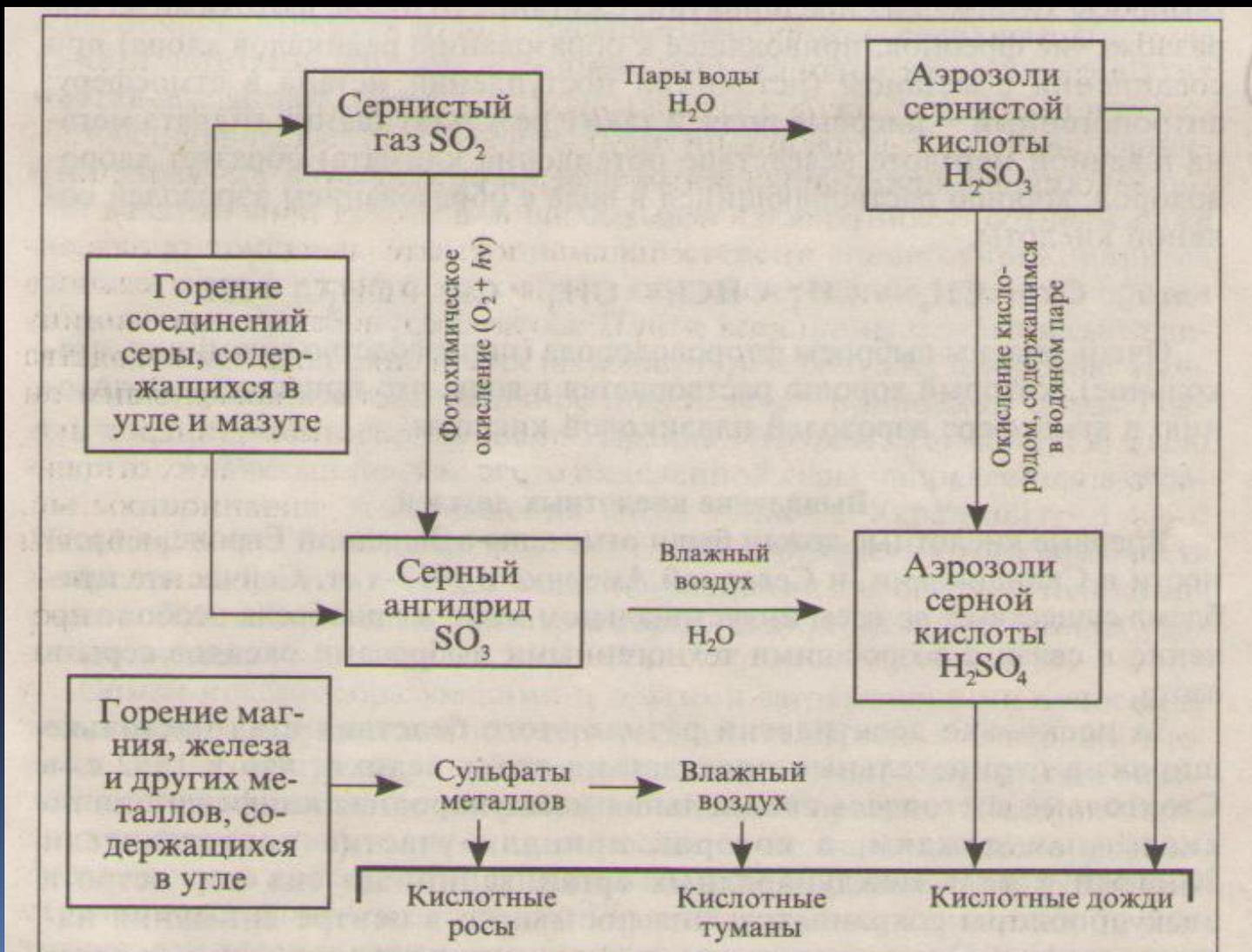
- 
- Большая часть оксидов азота перерабатывается микроорганизмами



Техногенное происхождение оксидов азота



Механизм образования кислотных осадков



Выпадение кислотных осадков



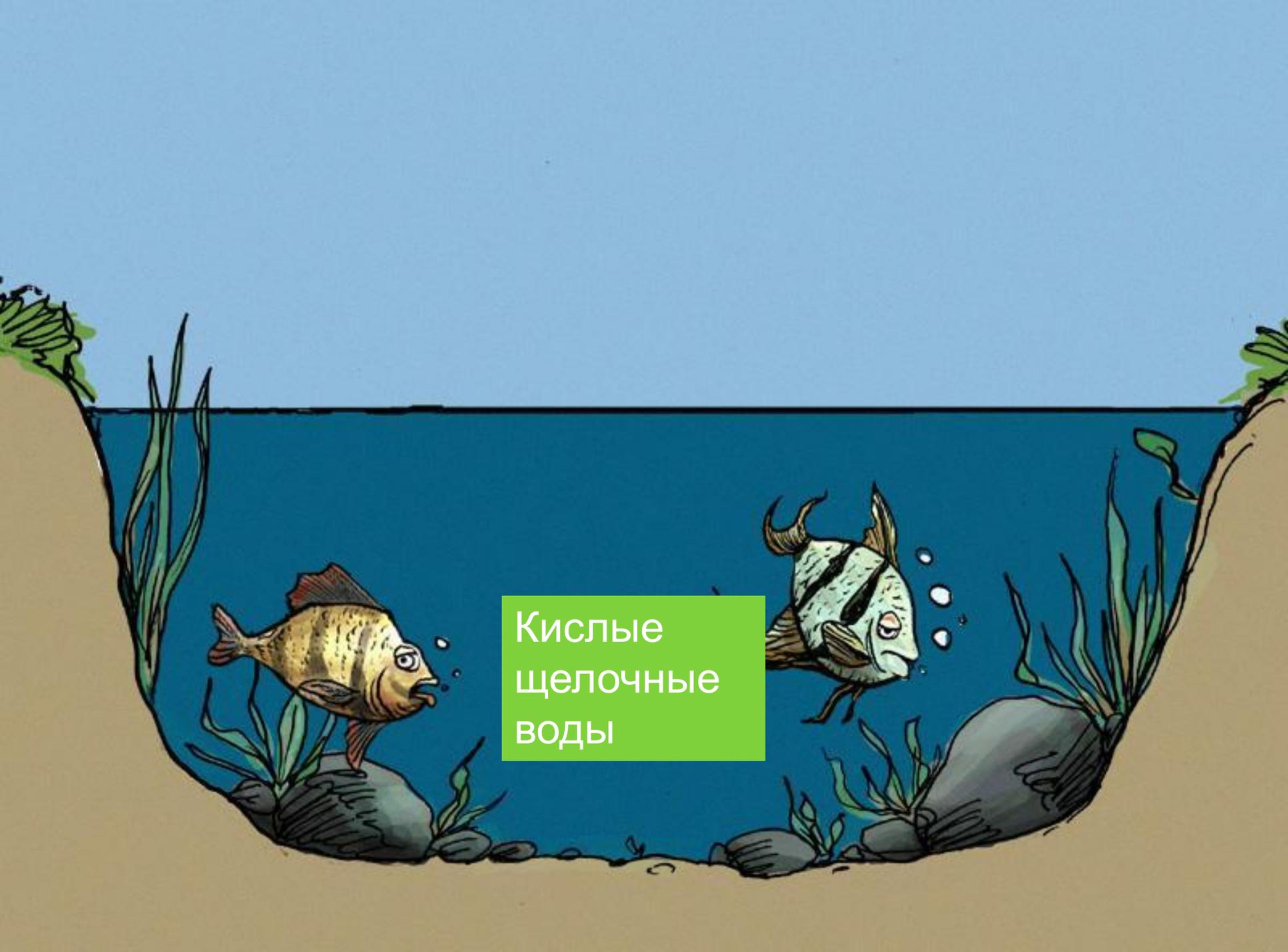


Влияние кислотных дождей на экосистемы





Нейтральная
или
слабощелочная
среда

An illustration of an aquarium cross-section. The water is a deep blue, and the bottom is sandy with several grey rocks and green aquatic plants. Two fish are shown: a goldfish-like fish on the left and a striped fish on the right. Both fish have wide, staring eyes and small bubbles coming from their mouths, suggesting they are struggling or in distress. In the center of the aquarium, there is a bright green rectangular box containing white text.

Кислые
щелочные
воды

При возрастающей кислотности угнетаются азотфиксирующие бактерии и грибки.





Нарушение процессов питания растений,
разрушение их корневой системы

Нарушение листовой поверхности, разрушение хлорофилла



Под действием кислотных дождей разрушается известняк, мел, мрамор.



- Старинное стекло из-за повышенного содержания оксидов активных металлов более подвержено действию кислот, чем современное



Металлы разрушаются еще быстрее





оксид азота взаимодействует с гемоглобином крови, затрудняет перенос кислорода. Вызывает респираторные астматические и сердечные заболевания.

Меры по охране атмосферы

