

ТЕМА: «Азот и его соединения»

Разработал: учитель химии
Каримова В.В
МБОУ СОШ №2

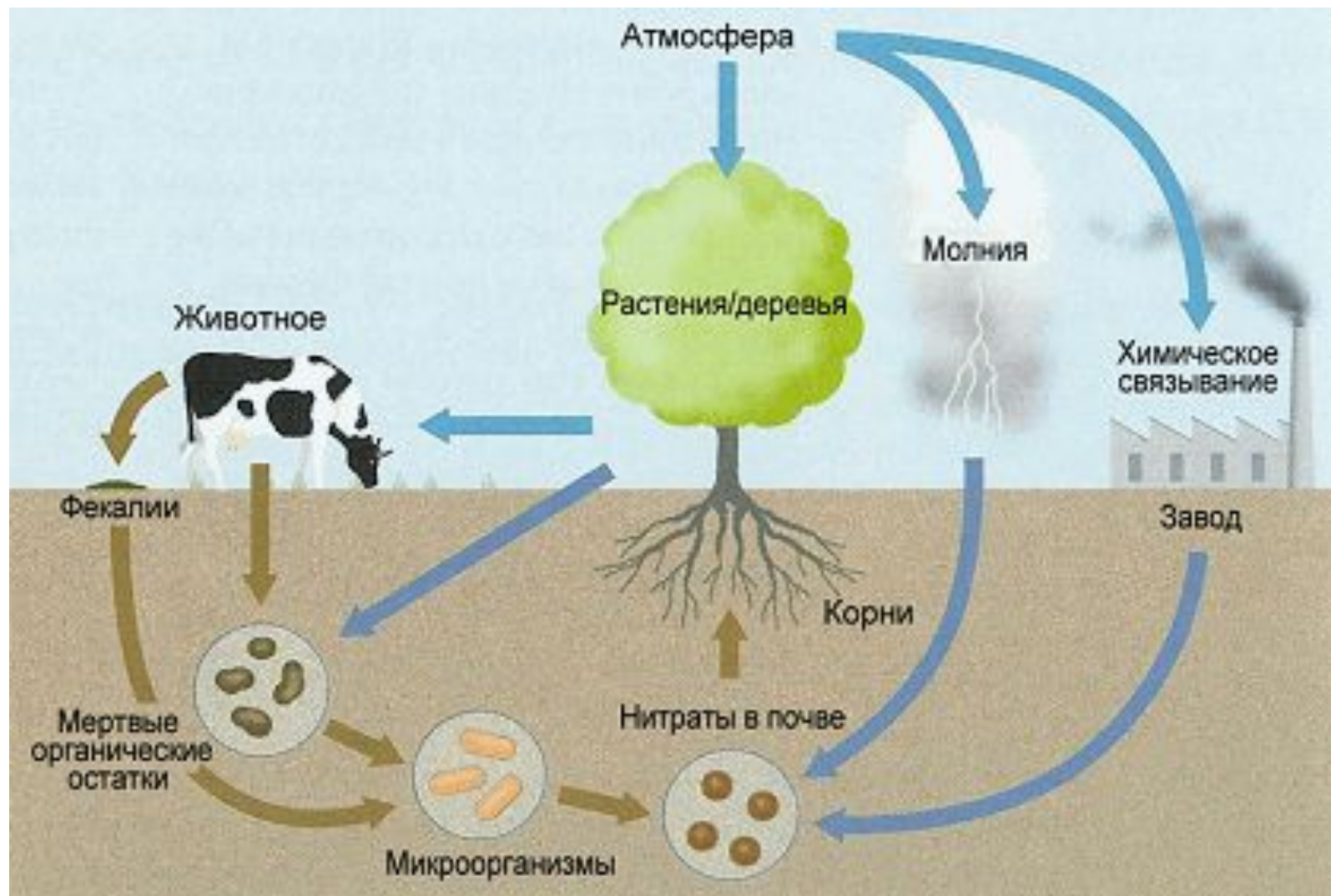


План:

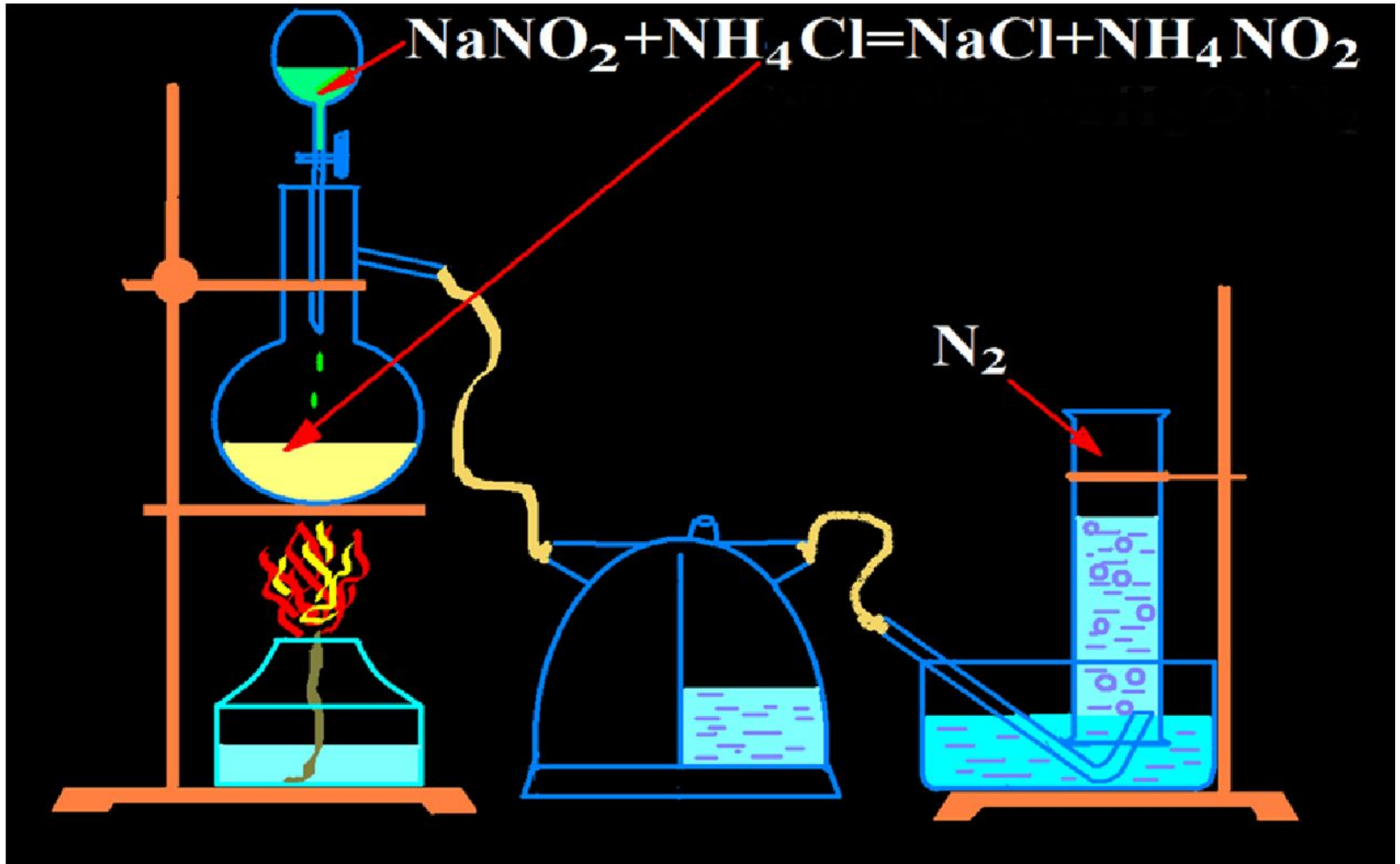
- 1) Положение в ПС
- 2) Содержание в природе и получение
- 3) Строение атома
- 4) Физические свойства
- 5) Химические свойства
- 6) Применение



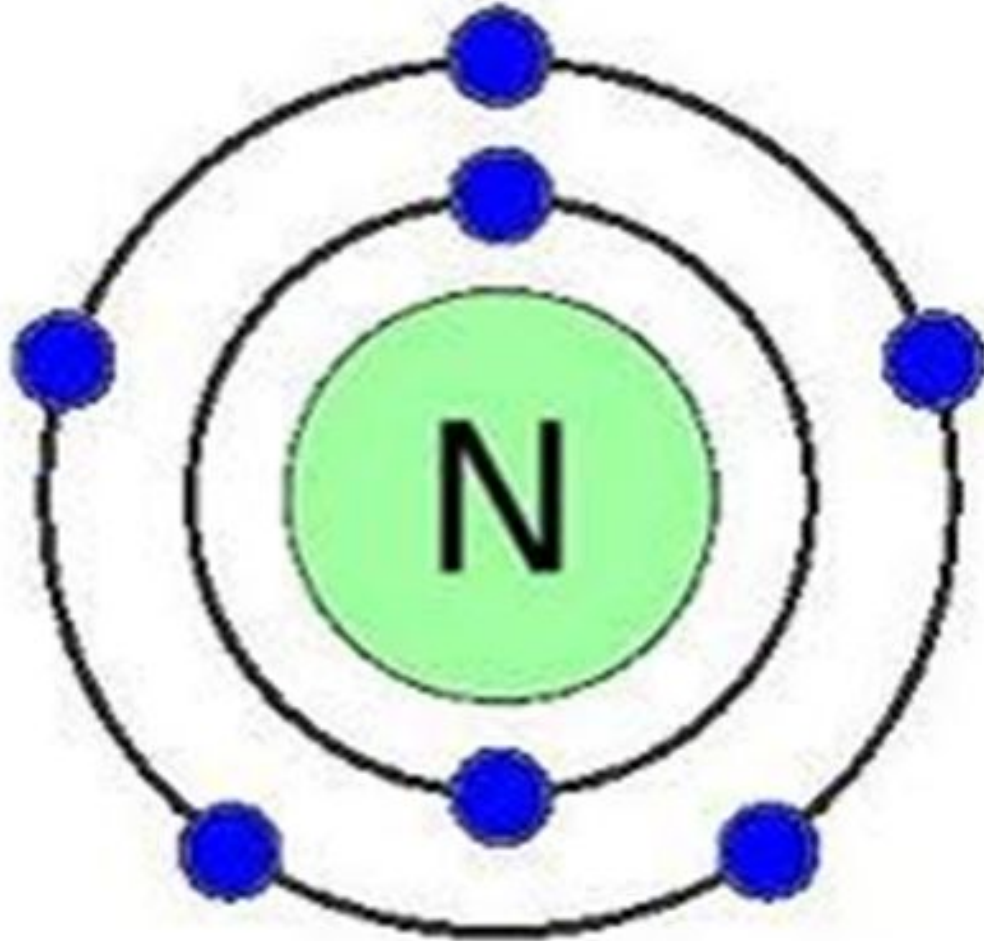
Круговорот азота



Получение



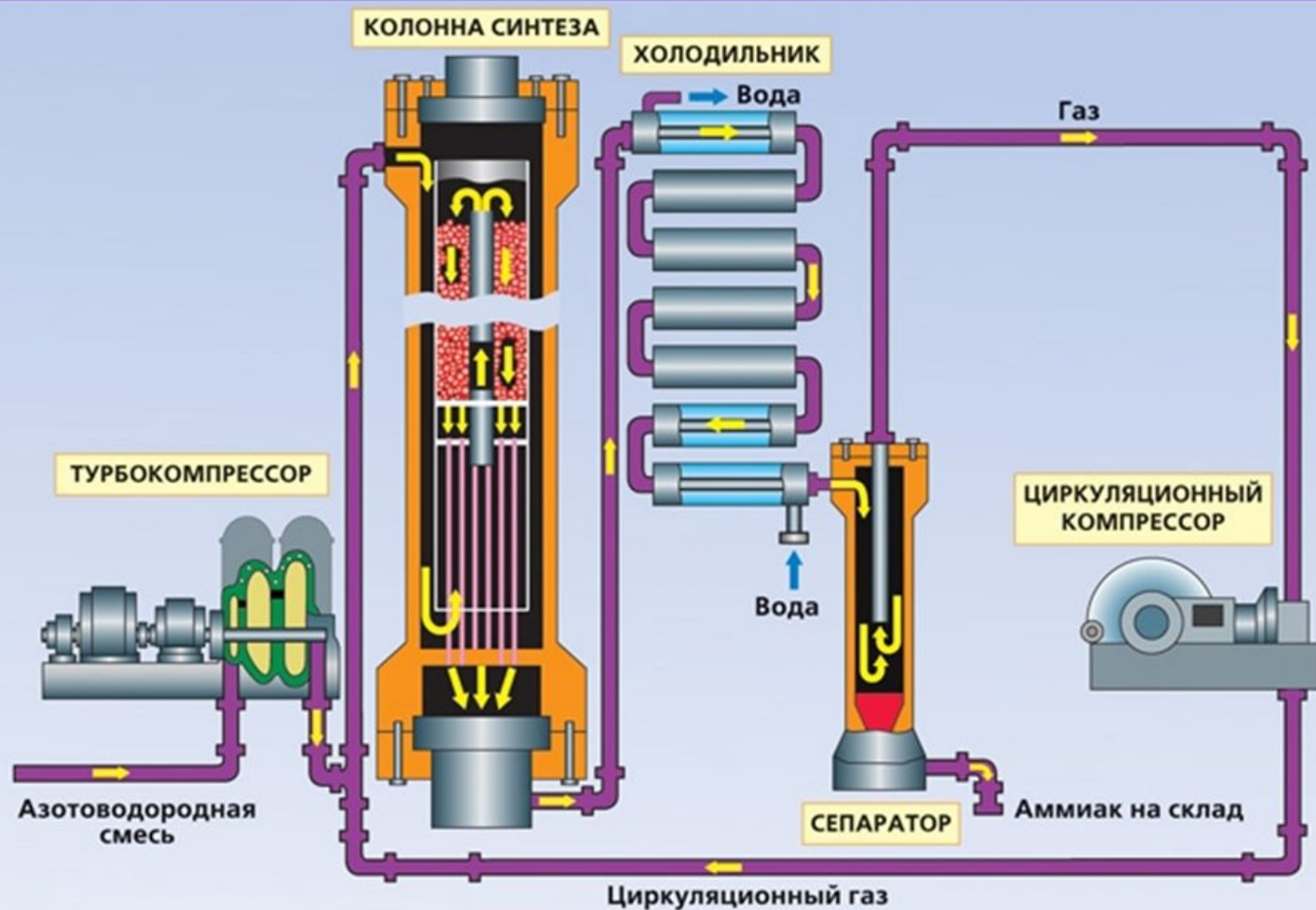
Модель атома



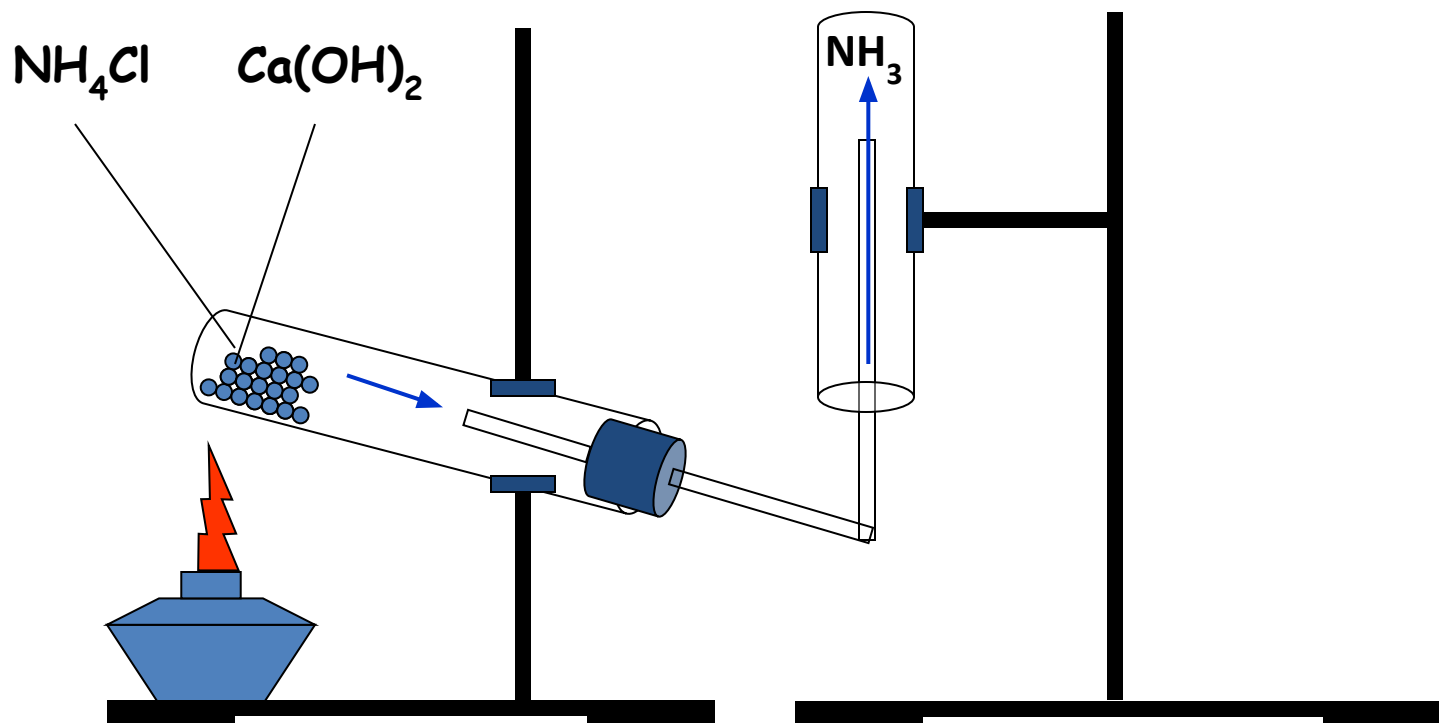
Соединения азота



ПРОИЗВОДСТВО АММИАКА



В лаборатории



Действия при аварии с выбросом аммиака

АММИАК - бесцветный газ почти в 2 раза легче воздуха. Его пары образуют с воздухом взрывоопасные смеси. Опасен при вдыхании. Вызывает сильный кашель, удушье, учащенное сердцебиение, насморк, жжение, покраснение и зуд кожи, резь в глазах, слезотечение, затрудняет дыхание. Жидкий аммиак может вызвать обморожение кожи. При высоких концентрациях возможен смертельный исход.
Запах аммиака в квартире (помещении)



Наденьте противогаз или повязку, смоченную 2%-м раствором лимонной или уксусной кислоты



Закройте форточки, окна, двери

Включите местное радио, телевидение, прослушайте сообщение. Сообщите об опасности соседям

Проведите герметизацию квартиры

Не пользуйтесь открытым огнем. При смешивании аммиака с воздухом может образоваться взрывоопасная смесь

Если запах не уменьшается покиньте зону заражения



При получении информации о выбросе аммиака в атмосферу

Уясните из полученной информации место аварии и направление распространения ядовитого облака

Закройте плотно все форточки, окна, двери вентиляционные люки и отверстия

Выключите оконные и чердачные вентиляторы, нагревательные и охлаждающие системы и приборы. Перекройте газ

Приготовьте домашнюю аптечку

Приготовьте средства защиты органов дыхания и кожи. Если почувствовали запах аммиака, немедленно наденьте их

Выходите из зоны заражения, двигаясь перпендикулярно движению ветра

Применение





Мне было интересно



Мне было трудно



Я все понял



Спасибо

за

внимание!