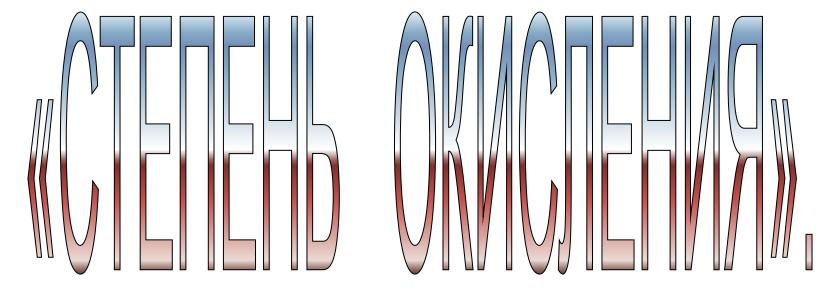


П. Буаст

#### Тема урока:







# Запишите механизм образования молекулы N<sub>2</sub>.

$$N \equiv N \qquad N_{2}$$
 (тройная связь)

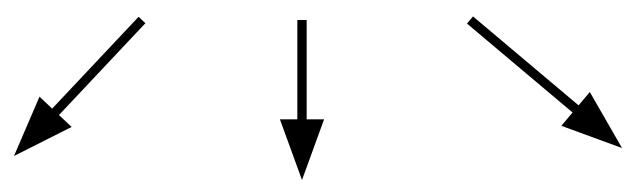
 $N_2^0$ 

#### Работа с текстом учебника.



Заполнить схему.

#### Степень окисления



положительная

нулевая

отрицательная

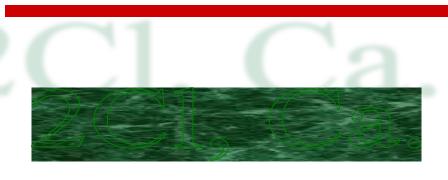


Составить вопросы к тексту.

## Определите степень окисления элементов в следующих соединениях:

Na<sub>2</sub>O, O<sub>2</sub>, Ca, NaCl, H<sub>2</sub>O, CO<sub>2</sub>, Al<sub>4</sub>C<sub>3</sub>, BaCl<sub>2</sub>.

#### Запишите формулу вещества, зная данное количество каждого элемента.



### Определите степень окисления данных соединений.

MgO

N<sub>2</sub>

Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>

Cu<sub>2</sub>O

# CIRCHOO

### 32

## 



