

2. В таблице приведены формулы азотсодержащих соединений:

NOF	N <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	HNO <sub>3</sub>	N <sub>2</sub>	NO <sub>2</sub>
-----	-------------------------------	------------------	----------------	-----------------

- 1) Укажите значение степени окисления атома азота в каждом из этих соединений.
- 2) Изобразите структурную формулу соединения со степенью окисления атома азота -2.

**Решение:**

Брутто-формула	Степень окисления атома азота	Структурная формула
N <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	-2	$\begin{array}{c} \text{H}-\text{O}-\text{N}^+-\text{O} \\   \\ \text{O}^- \end{array}$
N <sub>2</sub>	0	$\text{N} \equiv \text{N}$
NOF	+3	$\text{F}-\text{N}=\text{O}$
NO <sub>2</sub>	+4	$\begin{array}{c} \bullet \\ \text{O}=\text{N}=\text{O} \end{array}$
HNO <sub>3</sub>	+5	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H}-\text{N}-\text{N}-\text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$