

A30T

АЗОТ

отрицание

ЖИЗНЬ

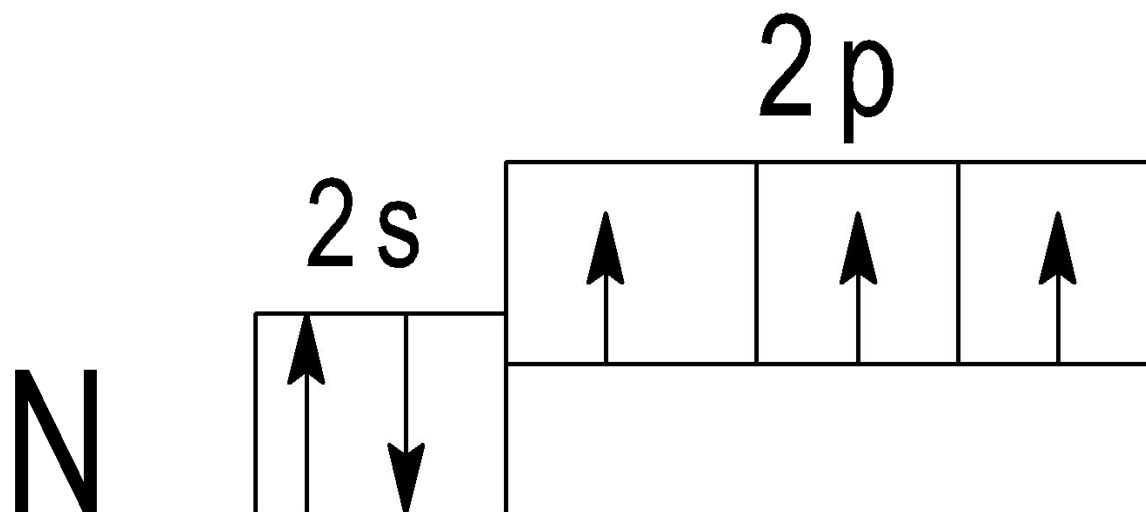
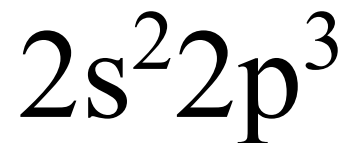
The diagram shows the word 'nitrogenium' in a light blue box with a teal border. Two curved lines above the word connect the 'n' to the 'g' and the 'i' to the 'n', illustrating the word's structure. Two vertical lines extend downwards from the top of the box to two separate boxes below.

nitrogenium

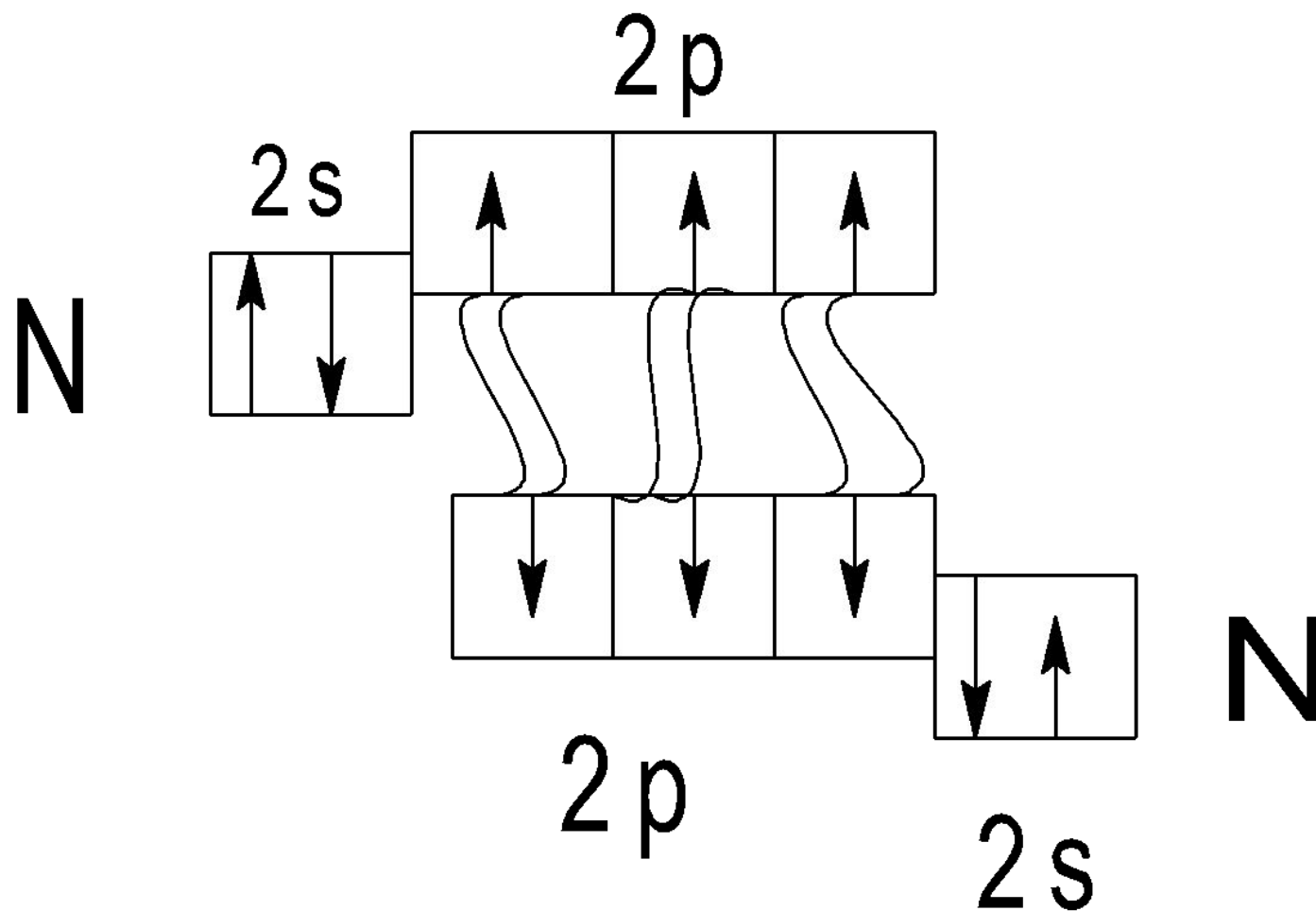
селитра

рождающий

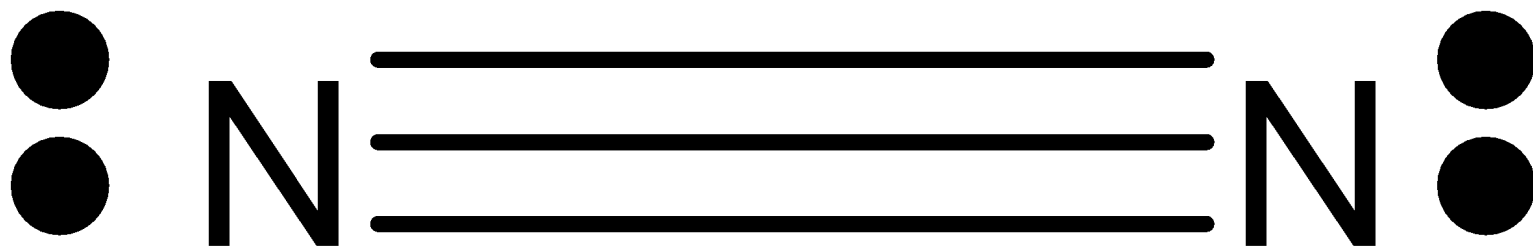
Электронная формула валентной оболочки азота



Образование молекулы азота



Тройная связь в молекуле азота



Степени окисления азота

3-

0

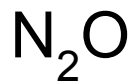
1+

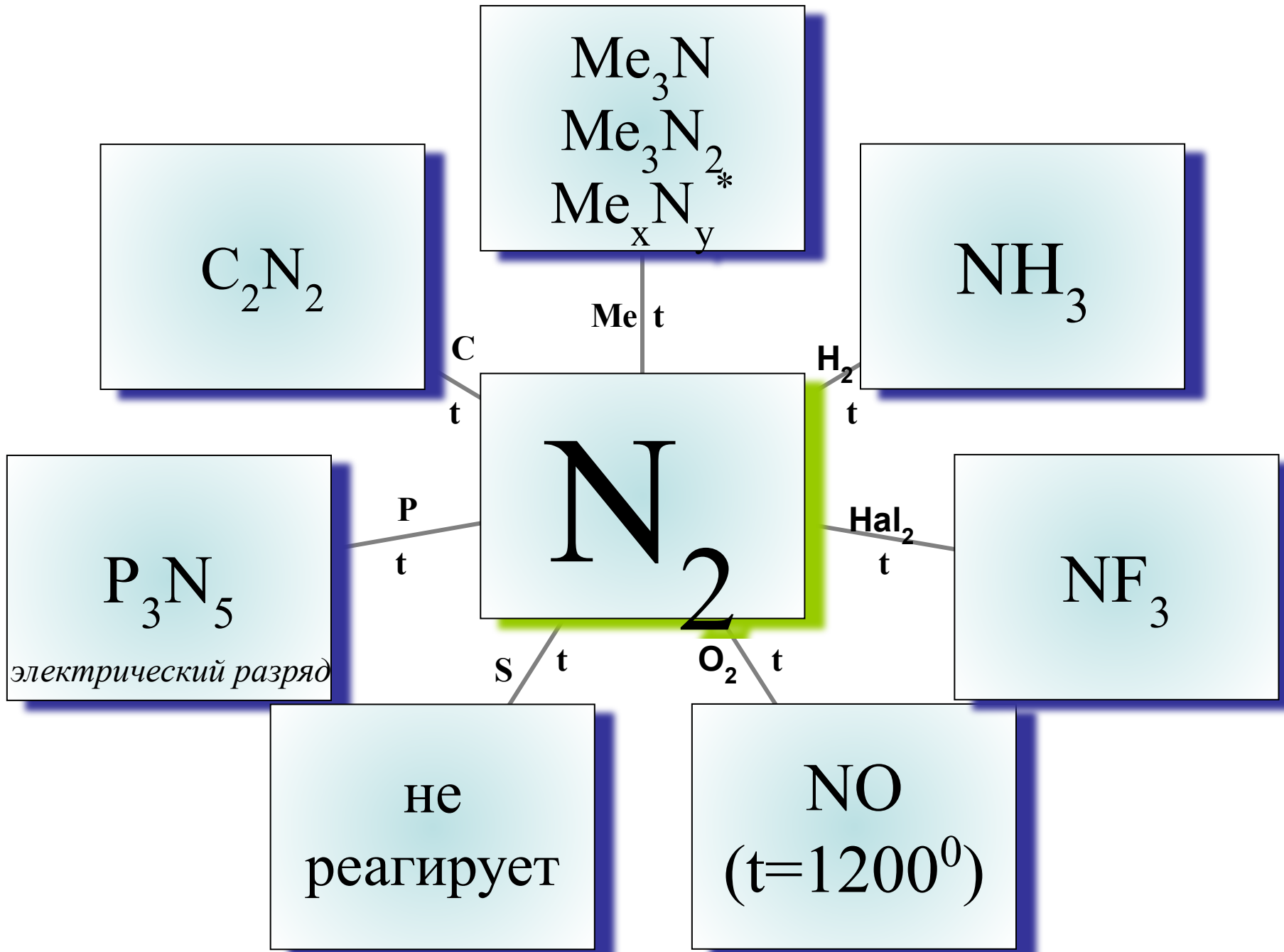
2+

3+

4+

5+





$$v_s = 2,35^{(10)}, 1,54^{(20)}, 0,96^{(80)}.$$

1. $N_2 \rightleftharpoons 2N^0$ (вак., электрич. разряд).
2. $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ (комн., электрич. разряд; почти не идет);
 $N_2 + 3H_2 = 2NH_3$ (500° С, р, кат. Fe, Pt).
 (1000° С).
3. $N_2 + H_2 \rightleftharpoons N_2H$ 2(г)
 диминн (1000° С).
4. $N_2 + O_2 \rightleftharpoons 2NO$ (комн., электрич. разряд, почти не идет),
 $N_2 + O_2 = 2NO$ (2000° С, кат. Pt/MnO₂).
 (электрич. разряд).
5. $2N_{2(ж)} + 3O_{2(ж)} = N_2O_3 \downarrow$ (электрич. разряд).
6. $N_2 + 3F_2 = 2NF_3$ (электрич. разряд).
7. $N_2 + 2C$ (графит) $\rightleftharpoons C_2N_2$ (электрич. разряд).
8. N_2 (влажн.) + 6Li = 2Li₃N (комн.),
 $N_2 + 6Na = 2Na_3N$ (100° С, электрич. разряд).
9. $N_2 + 3Mg = Mg_3N_2$ (на воздухе, 780—800° С).
10. $N_2 + 2Al$ (порошок) = 2AlN (800—1200° С).
11. $N_2 + 3LiH = Li_3N + NH_3$ (500—600° С).
12. $N_2 + CaC_2 = Ca(CN)_2$ (300—350° С),
 $N_2 + CaC_2 = CaCN_2 + C$ (графит) [1000—1150° С).
13. $N_2 + 5HCl$ (конц.) + 4[Cr(H₂O)₄Cl₂] = N₂H₅Cl + 4[Cr(H₂O)₄Cl₂]Cl,
 $2N_2 + H_2SO_4$ (конц.) + 4H₂O + 4VSO₄ = (N₂H₅)₂SO₄ + 4(VO)SO₄ (кнп.).
14. $N_2 + 8HCl$ (конц.) + 6[Ti(H₂O)₆]Cl₃ = 2NH₄Cl + 6[Ti(H₂O)₂Cl₄] + 24H₂O.

Круговорот азота в природе

