

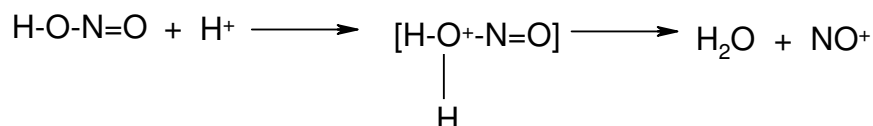
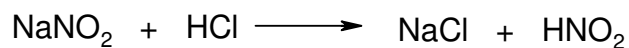
## NITROZOWANIE

Proces polegający na wprowadzeniu do związku organicznego grupy nitrozowej - NO<sup>+</sup>.

Środki nitrozujące:

- **kwas azotowy (III) / azotan (III)sodowy** w środowisku kwaśnym (HCl, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)

Mechanizm reakcji nitrozowania:



- **estry kwasu azotawego (azotowego III)** – azotyny alkilowe
- **trójtlenek azotu N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**

Najłatwiej reakcji nitrozowania ulegają związki z grupami:

fenolową, III<sub>rz.</sub> aminową aromatyczną, II<sub>rz.</sub> aminową alifatyczną i aromatyczną oraz karbonylową, związaną cyklicznie i zdolną do przejścia w formę enolową.

Przykłady reakcji nitrozowania:

