**A salétromsav ( HNO₃ ; választóvíz)**

**1; Előállítása**

+ oxigén

+ víz

+ oxigén

**NH₃ NO₂ HNO₃**

**ammónia nitrogén-dioxid salétromsav**

**2; A salétromsav tulajdonságai**

* színtelen
* bomlékony
* erőteljesen oxidál
* a fehérjéket elroncsolja

**3; Reakciói**

**a; vízzel**

**HNO₃ + H₂O → NO₃⁻ + H₃O⁺**

salétromsav víz nitrátion oxóniumion

**A salétromsav sóit nitrátoknak nevezzük.**

**b; lúgokkal: KÖZÖMBÖSÍTÉS**

**NaOH + HNO₃ → NaNO₃ + H₂O**

nátrium-hidroxid salétromsav nátrium-nitrát víz

**c; ammóniával**

**NH₃ + HNO₃ → NH**₄**NO₃**

ammónium-nitrát ( a pétisó hatóanyaga)

**d; fémekkel:** a tömény salétromsav oxidálja a fémeket, a híg salétromsav általában hidrogént fejleszt fémekkel való reakciója során.

**4; Felhasználása**

* műtrágya-
* gyógyszer-

gyártás

* festék-
* robbanószer-