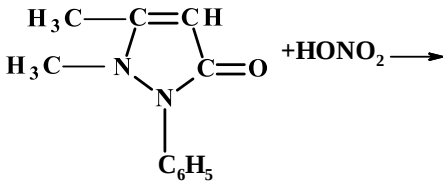
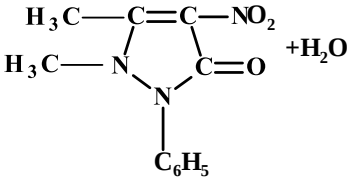
Reacții ale anionilor din grupa a V-a analitică

Reactivul	***Reacția și caracterele produșilor de reacție***
	NO_3^-
Nitratul de argint	
Clorura de bariu	
Reactivii organici ➢ *fenazona* *(antipirina)*	  formează cu ionul NO_2^-, în mediu de **acid sulfuric concentrat**, un **complex roșu**, de **nitrozoantipirină**
Reducătorii *sulfatul de fer(II),*	În mediu de acid sulfuric concentrat, sulfatul de fer(II) este oxidat la sulfat de fer(III), NO_3^- reducându-se la NO; NO eliberat formează, cu sulfatul feros în exces, ***sulfat nitrozil feros***, ***complex brun**** : $NO_3^- + 4H_3O^+ + 3Fe^{II} = 3Fe^{III} + NO + 6H_2O$ $FeSO_4 + NO = \mathbf{[Fe(NO)]SO_4}$

* Într-o eprubetă se aduc 5-10 picături acid sulfuric conc., se adaugă, cu atenție, pe peretele eprubetei, 5 picături soluție de analizat, fără a agita, apoi se adaugă cu picătura, pe peretele eprubetei, fără agitare, soluție saturată de $FeSO_4$; la zona de contact între H_2SO_4 conc. și soluția de analizat, în prezența ionului NO_3^-, se formează un inel brun de sulfat nitrozil feros.

CHIMIE ANALITICĂ AVILA"