

GRUPA V ANALITICA – ANIONI – NO<sub>3</sub><sup>-</sup>Provine de la acidul azotic (nitric) : HNO<sub>3</sub>

	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> Anion nitrat
Ag <sup>+</sup>	Nu pp
BaCl <sub>2</sub>	Nu pp
FeSO <sub>4</sub> Sulfat feros H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> Sulfat feros Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> + NO → Fe(NO)SO <sub>4</sub>
H in stare nascanda	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup> Ion nitrit
Difenil amina C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -NH- C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	(C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>4</sub> N <sub>2</sub> Tetrafenilhidrazina Col albastra
10,11- dimetoxistricina C <sub>23</sub> H <sub>26</sub> O <sub>4</sub> N <sub>2</sub> · 4H <sub>2</sub> O	Coloratie rosu trecator, virand la portocaliu-galben, galben-verde Astfel, se pot deosebi nitritii de nitrati
Antipirina	Nitroantipirina Cul rosie +H <sub>2</sub> O → rosu carmin

GRUPA VI ANALITICA – ANIONI – SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>Provine de la acidul sulfuric – H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> Ionul sulfat
AgNO <sub>3</sub>	In solutii diluate nu pp
	In solutii concentrate pp
	Ag <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
	Pp alb
BaCl <sub>2</sub>	BaSO <sub>4</sub>
	Pp alb
Pb(CH <sub>3</sub> -COO) <sub>2</sub>	PbSO <sub>4</sub>
	Sulfat de plumb
	Pp alb
Acetat de benzidina	Sulfat de benzidina
	Pp alb murdar
	Cristalizeaza in ace stralucitoare
Rodizonat de Ba rosu	BaSO <sub>4</sub>
	Decolorat