

Fișă de lucru la tema „Identificarea cationilor și anionilor”

1. Sunt propuse pentru analiză soluțiile a patru substanțe: **clorura de amoniu, nitrat de calciu, carbonat de sodiu, nitrat de fier(III)**.
Alcătuiește o variantă posibilă a rezultatelor analizei calitative a soluțiilor propuse, completând spațiile libere din tabel:

	Formula substanței analizate	Formula reactivului de identificare	Semnalul analitic
1.			Sediment brun, solubil în acizi
2.		H ₂ SO ₄	
3.	NH ₄ Cl		
4.			

2. În trei eprubete numerotate se conține: **azotat de plumb (II), azotat de fier (III) și azotat de amoniu**. Propuneți o schemă de identificare a conținutului fiecărei eprubete, dacă semnalele reacțiilor de identificare sunt înregistrate în tabelul de mai jos. Scrie ecuațiile moleculare în ordinea efectuării identificării.

Reactivul	Formulele substanțelor analizate		
	-	Sediment alb, solubil în apă fierbinte	-
	Soluție roșie ca sângele		-
			Gaz cu miros înțepător ce colorează FF umezită în zmeuriu