

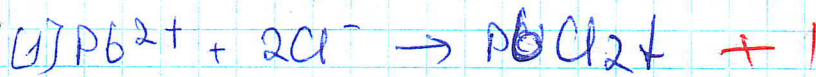


	теор.	прак.	Σ
балл	9,5	12	21,5
подпись	Рисанов	Рисанов	Рисанов

9 вариант

Задание 1.

1 -  $PbCl_2$



2 -  $AgCl$



3 -  ~~$BaCl_2$~~   $Ba^{2+}$

+1

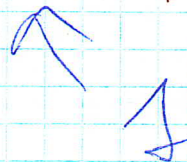
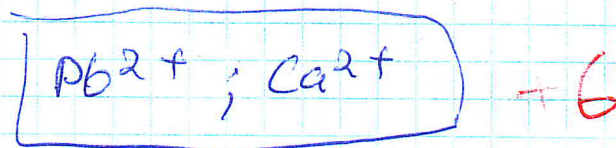
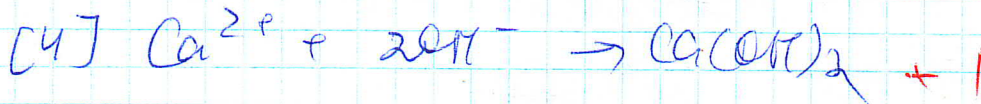


5 -  ~~$PbCl_2$~~  ( $Pb^{2+}$ )

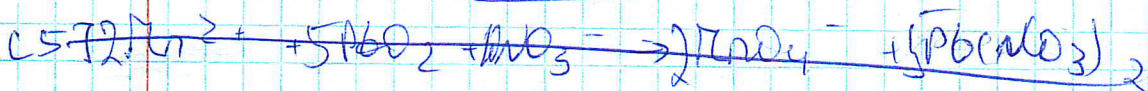
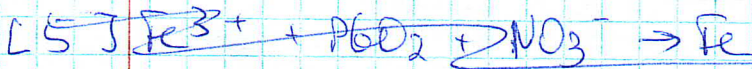
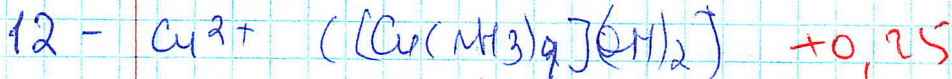
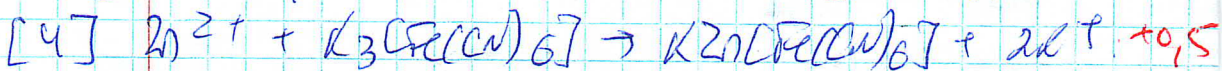
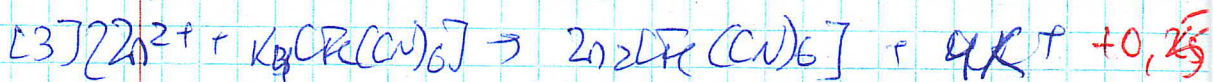
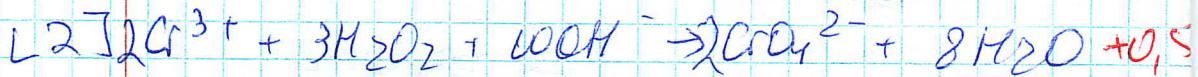
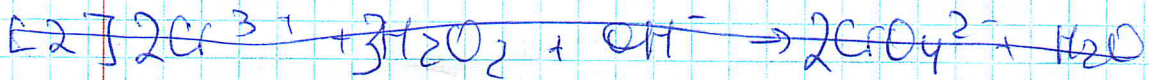
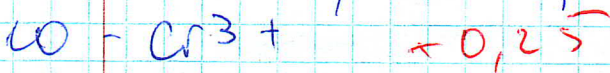
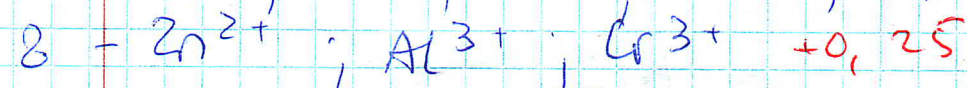
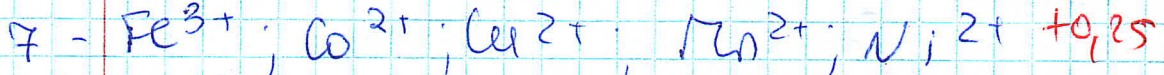
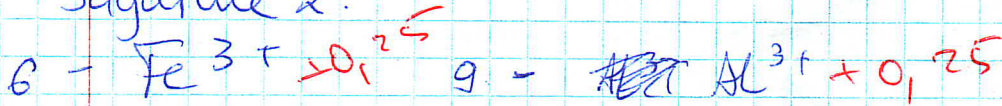


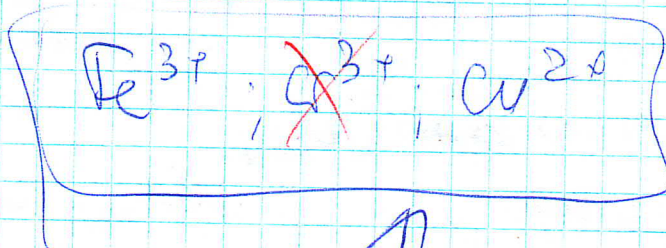
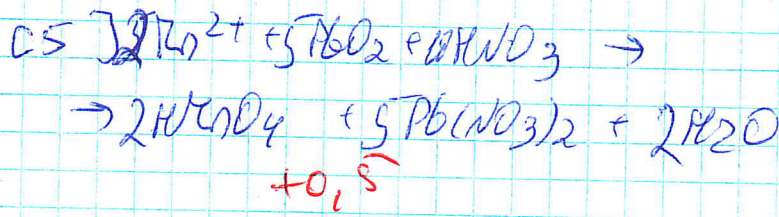
4 -  $Ca^{2+}$

+1



Задача 2.





+ 6

↑

2

21,5 / 25

С благодарности към всички

~~\_\_\_\_\_~~

дог работы:

~~1 + HCl~~ → ~~белое осадок~~ ~~ничего~~

1 + HCl → белый осадок

фильтрат +  $K_2Cr_2O_7$  →  $H_2O$  ⇒  
⇒ нет  $Ba^{2+}$ .

фильтрат +  $NH_4OH$  → белый осадок

осадок р-лся в зор. воде и при осадке  
с  $KF$  ⇒ 1 -  $Pb^{2+}$ ;  $Ca^{2+}$ .

2: 2 + зелен. кр. осадок →

→ белый осадок - зеленый осадок ( $Fe^{3+}$ )

фильтрат +  $AcOH$  →

→ осадок не выпал.

фильтрат +  $H_2O_2 + OH^-$  → зелен. рр ⇒  
⇒  $Cr^{3+}$

фильтрат +  $HCl/gly$  → nothing

осадок +  $NH_3$  → ~~белый~~ белый р-р ⇒

⇒  $Ca^{2+}$  ( $Ni^{2+}$ )

р-р после  $NH_3$  +  $gly$  →  $Ca^{2+}$

+  $NH_4SCN$  →  $H_2O$  рр

quinta parte HCl + PbO<sub>2</sub> → zel. P.P.

