

Продолжение таблицы 38.

1	2	3	4
801	a) $\text{CoSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{Rb}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{FeCl}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$ d) $(\text{CuOH})_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$	826	a) $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$ b) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ c) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{K}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
802	a) $\text{FeSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{Jn}(\text{OH})_3 + \text{HBr} \rightarrow$ c) $\text{NiCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{SO}_3 \rightarrow$	827	a) $\text{ZnBr}_2 + \text{LiOH} \rightarrow$ b) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow$ c) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ d) $\text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
803	a) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ b) $\text{Mg}(\text{CH}_3\text{COO})_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{CdS} + \text{HCl} \rightarrow$ d) $\text{KHSO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$	828	a) $\text{AgF} + \text{NaCl} \rightarrow$ b) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ c) $\text{KJ} + \text{HgSO}_4 \rightarrow$ d) $\text{LiNO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

№ 830-855. Напишите формулы коллоидной частицы и мицеллы золя, полученного при постепенном приливании к водному раствору соли A разбавленного раствора соли B (см. табл. 39). Определите к какому электроду будут двигаться частицы при электрофорезе. Приведите примеры ионов, способных вызывать коагуляцию золя.

Таблица 39.

№	Соль <u>A</u>	Соль <u>B</u>	№	Соль <u>A</u>	Соль <u>B</u>
830	AgNO_3	KJ	843	$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$	K_3PO_4
831	HCl	AgNO_3	844	CdSO_4	K_2CO_3
832	AsCl_3	Na_2S	845	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	Na_2SO_3
833	H_2S	NiCl_2	846	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	Na_3PO_4
834	FeCl_3	KOH	847	CoCl_2	Na_2SiO_3
835	CaCl_2	AgNO_3	848	MgSO_4	Na_2CO_3
836	FeCl_3	Na_2S	849	NaF	MgCl_2
837	Na_2CO_3	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	850	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	K_2SO_3
838	FeCl_3	$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	851	CrCl_3	K_3PO_4
839	Na_2SO_4	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	852	$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$	HCl
840	ZnSO_4	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$	853	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$
841	K_2SiO_3	ZnCl_2	854	$\text{Mn}(\text{NO}_3)_2$	KOH
842	MnCl_2	Na_2S	855	Na_3PO_4	CuSO_4

№ 856-879. Напишите формулу мицеллы золя, полученного смешением равных объемов двух растворов солей (см. табл. 40). Установите, одинаковы ли концентрации (C_n) растворов электролитов, если в электрическом поле гранула перемещается к аноду.

Таблица 40.

№	Соль <u>A</u>	Соль <u>B</u>	№	Соль <u>A</u>	Соль <u>B</u>
856	KOH	MnCl_2	868	K_2S	MnSO_4
857	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	869	ZnSO_4	Na_2SiO_3
858	NaCl	$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$	870	Na_2S	ZnSO_4
859	Na_3PO_4	CrCl_3	871	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	H_2SO_4
860	Na_2SO_3	CaCl_2	872	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
861	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	KF	873	AgNO_3	CaBr_2
862	K_2CO_3	MgSO_4	874	NaOH	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
863	K_2SiO_3	CoBr_2	875	NiSO_5	H_2S
864	FeCl_3	Na_3PO_4	876	FeCl_2	$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
865	K_2SO_3	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	877	$\text{Ba}(\text{OH})_2$	Na_2SO_4
866	Na_2CO_3	$\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$	878	AlCl_3	Na_2SiO_3
867	K_3PO_4	ZnCl_2	879	K_2SO_3	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$

№ 880-905. Напишите формулы коллоидной частицы и мицеллы золя, полученного при сливании растворов солей A и B (см. табл. 41), если при электрофорезе гранула движется к катоду. Укажите, какой электролит взят в избытке. Какие ионы вызывают коагуляцию этого золя.

Таблица 41.

№	Соль <u>A</u>	Соль <u>B</u>	№	Соль <u>A</u>	Соль <u>B</u>
1	2	3	4	5	6
880	K_2SiO_3	HCl	893	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	Na_2SO_3
881	NaOH	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	894	MgCl_2	K_2SiO_3
882	Na_2S	$\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$	895	CuSO_4	NaF
883	SbCl_3	H_2S	896	MnCl_2	K_2CO_3
884	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$	KOH	897	NiCl_2	Na_2SO_3
885	$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$	K_2S	898	$\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$	K_2SiO_3
886	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	899	FeSO_4	K_3PO_4
887	AgNO_3	NaCl	900	FeCl_2	K_2CO_3
888	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	NaOH	901	$\text{Ba}(\text{OH})_2$	K_2SO_3
889	$\text{Ba}(\text{OH})_2$	H_2SO_4	902	MgS	K_3PO_4
890	FeCl_2	Na_2SO_3	903	ZnCl_2	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$
891	CrCl_3	Na_3PO_4	904	NiSO_4	KOH
892	$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$	HCl	905	FeCl_3	AgNO_3