

№ 906-929. Напишите формулу коллоидной частицы и мицеллы золя полученного при смешении двух растворов электролитов (см. табл. 42). Укажите электролит-стабилизатор.

Таблица 42.

№	Раствор А			Раствор В		
	V, мл	Концентрация	Вещество	V, мл	Концентрация	Вещество
1	2	3	4	5	6	7
906	20	0,001 Н	AgNO ₃	100	0,05 М	KJ
907	20	0,01 Н	AgNO ₃	30	0,05 М	KJ
908	30	0,01 Н	AgNO ₃	40	0,02 М	CaCl ₂
909	30	0,005 Н	AsCl ₃	25	0,05 М	Na ₂ S
910	100	0,04 М	NiCl ₂	150	0,02 Н	K ₂ S
911	50	0,05 М	NiCl ₂	60	0,05 Н	(NH ₄) ₂ S
912	50	0,04 Н	FeCl ₃	50	0,03 М	NaOH
913	40	0,05 М	FeCl ₃	30	0,05 Н	Na ₂ S
914	50	0,05 М	Fe(NO ₃) ₃	40	0,05 Н	Na ₂ CO ₃
915	25	0,05 Н	Na ₂ CO ₃	25	0,05 М	FeCl ₃
916	25	0,05 Н	FeCl ₃	35	0,05 Н	K ₄ [Fe(CN) ₆]
917	30	0,02 М	Pb(NO ₃) ₂	30	0,02 Н	Na ₂ SO ₃
918	40	0,03 М	Na ₂ S	40	0,03 М	MnCl ₂
919	50	0,025 Н	Na ₂ CO ₃	50	0,01 Н	Fe(NO ₃) ₃
920	50	0,05 Н	FeCl ₃	50	0,05 М	KOH
921	25	0,005 Н	AgNO ₃	25	0,006 М	KJ
922	20	0,007 Н	Na ₂ SO ₄	30	0,006 М	Ba(NO ₃) ₂
923	75	0,05 М	Pb(NO ₃) ₂	75	0,05 Н	Na ₂ SO ₃
924	30	0,006 М	CdSO ₄	40	0,005 Н	K ₂ CO ₃
925	100	0,02 М	Ca(NO ₃) ₂	100	0,02 Н	K ₂ SO ₃
926	25	0,003 М	CrCl ₃	25	0,03 Н	K ₃ PO ₄
927	25	0,002 М	Hg(NO ₃) ₂	25	0,002 Н	HCl
928	35	0,002 М	Pb(NO ₃) ₂	30	0,004 Н	(NH ₄) ₂ S
929	45	0,05 Н	Mn(NO ₃) ₂	50	0,008 М	Pb(NO ₃) ₂

№ 930-960. Определите возможность протекания реакций, используя стандартные окислительно-восстановительные потенциалы приведенные в приложении № 3, и на основании электронных уравнений расставьте коэффициенты.

№	Схема реакции
930	a) Fe + HCl → FeCl ₃ + H ₂ b) Fe + HNO ₃ → Fe(NO ₃) ₂ + NH ₄ NO ₃ + H ₂ O
931	a) FeCl ₃ + HCl → FeCl ₃ + H ₂ b) FeSO ₄ + KMnO ₄ + H ₂ SO ₄ → Fe ₂ (SO ₄) ₃ + MnSO ₄ + H ₂ O
932	a) KBr + J ₂ → KJ + Br ₂ b) Zn + KBrO ₃ + KOH → Br ₂ + K ₂ ZnO ₂ + H ₂ O
934	a) KCl + Br ₂ → KBr + Cl ₂ b) K ₂ CrO ₄ + KClO ₃ + HCl → CrCl ₃ + KClO ₄ + H ₂ O + KCl
935	a) KClO ₄ + H ₂ SO ₄ + H ₂ O → KCl + H ₃ AsO ₄ b) Fe + H ₂ SO ₄ → Fe ₂ (SO ₄) ₃ + H ₂
936	a) Zn + HNO ₃ → Zn(NO ₃) ₂ + N ₂ O + H ₂ O b) Cu + HCl → CuCl ₂ + H ₂
937	a) KClO ₃ + KClO ₄ + H ₂ O → KOH + HCl b) KBrO ₃ + Al + KOH → KAlO ₂ + Br ₂ + H ₂ O
938	a) KJO ₃ + KJ + HCl → J ₂ + KCl + H ₂ O b) KJO ₃ + KCl + HCl → Cl ₂ + KCl + H ₂ O
939	a) Cu + H ₂ SO ₄ → CuSO ₄ + H ₂ b) Zn + K ₂ Cr ₂ O ₇ + H ₂ SO ₄ → ZnSO ₄ + Cr ₂ (SO ₄) ₃ + K ₂ SO ₄ + H ₂ O
940	a) K ₂ Cr ₂ O ₇ + K ₂ SO ₄ + HCl → KCl + CrCl ₃ + K ₂ S ₂ O ₈ + H ₂ O b) As + K ₂ PbO ₃ + KOH → KAsO ₂ + K ₂ PbO ₂ + H ₂ O
941	a) KJO ₃ + MnO ₂ + KOH → J ₂ + KMnO ₄ + H ₂ O b) Mn ₂ O ₃ + HBr → MnBr ₂ + Br ₂ + H ₂ O
942	a) Al + KMnO ₄ + KOH → KAlO ₂ + K ₂ MnO ₄ + H ₂ O b) Cu + HCl → CuCl ₂ + H ₂
943	a) Cu + O ₂ + HCl → CuCl ₂ + H ₂ O b) K ₂ MnO ₄ + HCl → MnO ₂ + KCl + Cl ₂ + H ₂ O
944	a) Zn + O ₂ + H ₂ O → Zn(OH) ₂ b) Al + H ₂ SO ₄ → Al ₂ (SO ₄) ₃ + H ₂ S + H ₂ O
945	a) Al + K ₂ SO ₃ + H ₂ O → K ₂ S ₂ O ₃ + KAlO ₂ + KOH b) KBrO ₃ + KBr + H ₂ O → KOH + Br ₂
946	a) KJO ₃ + H ₂ SO ₄ → J ₂ + K ₂ S ₂ O ₈ + H ₂ O b) Zn + HJO + HCl → J ₂ + ZnCl ₂ + H ₂ O
947	a) PbO ₂ + KJ + HNO ₃ → Pb(NO ₃) ₂ + KNO ₃ + J ₂ + H ₂ O b) PbO ₂ + HNO ₃ → Pb(NO ₃) ₂ + NO ₂ + H ₂ O
948	a) Cu ₂ O + HNO ₃ → Cu(NO ₃) ₂ + NO ₂ + H ₂ O b) KBr + KBrO ₃ + H ₂ O → Br ₂ + KOH
949	a) KCl + KBrO ₃ + H ₂ O → Cl ₂ + Br ₂ + KOH b) Zn + H ₂ SO ₄ → ZnSO ₄ + H ₂ S + H ₂ O
950	a) KCl + KBrO ₃ + H ₂ O → Cl ₂ + KBr + KOH b) Al + K ₂ Cr ₂ O ₇ + H ₂ SO ₄ → Al ₂ (SO ₄) ₃ + K ₂ SO ₄ + H ₂ O
951	a) Na ₂ SeO ₄ + Na ₂ S + H ₂ SO ₄ → Na ₂ SO ₄ + H ₂ SeO ₃ b) FeCl ₃ + HCl → FeCl ₃ + H ₂
952	a) Se + KMnO ₄ + KOH → MnO ₂ + K ₂ SeO ₃ + H ₂ O b) FeCl ₃ + KJ → FeCl ₃ + KCl + J ₂
953	a) Na ₂ S ₂ O ₃ + Cl ₂ + NaOH → Na ₂ SO ₃ + NaCl + H ₂ O b) Zn + O ₂ + H ₂ O → Zn(OH) ₂