

Термодинамические свойства жидкого состояния. Сложные эвтектические системы

Система A—B	Ближайший простой тип системы	G_{\max}^E ккал/г-атом	N^B при G_{\max}^E	S_{\max}^E , э. е.	N^B при S_{\max}^E	H_{\max}^M , ккал/г-атом	N^B при H_{\max}^M	Температура, при которой получены данные, °К	H_{\max}^M для твердо- го состояния, ккал/г-атом	ΔV^M , %
Au—Bi	DI	(+0,2)	—	(-0,2)	—	(+0,1)	—	723	—	—
Au—Pb	NI	-0,57	0,45	0,59	0,28	-0,14	0,73	873	—	—
Bi—Pb	NI	-0,3	0,5	+0,05	0,5	+0,26	0,5	700	-ve	+0,3
Cd—In	SI	+0,24	0,45	+0,14	0,45	+0,35	0,45	723	—	+0,7
Cs—Na	SI	—	—	—	—	+0,24	0,69	384	—	—
Hg—Pb	0 %SI	+0,25	0,29	—	—	—	—	—	—	-0,9
Hg—Sn	0 %SI	+0,24	0,35	-0,09	0,2	+0,22	0,38	423	—	-0,9
Hg—Zn	0 %SI	+0,21	0,61	(-0,23)	(0,6)	+0,1	0,35	608	—	-1,3
In—Sn	SI	-0,24	0,4	0,25	0,4	-0,05	0,33	773	—	—
K—Na	NI	+0,16	0,5	+0,1	0,65	+0,19	0,57	384	-0,15 при составе KNa ₂	—
Sb—Tl	DI	-0,67	0,62	+0,25	0,62	-0,45	0,62	900	—	—

ПРИЛОЖЕНИЕ XXIII

Термодинамические свойства жидкого состояния. Перитектические системы

Система A—B	G_{\max}^E ккал/г-атом	N^B при G_{\max}^E	S_{\max}^E , э. е.	N^B при S_{\max}^E	H_{\max}^M , ккал/г-атом	N^B при H_{\max}^M	Температура, при которой получены данные, °К	ΔV^M , %
Cd—Hg	-0,49	-0,48	-0,26	-0,45	-0,65	0,48	600	0,7
In—Pb	+0,15	0,40	+0,13	0,6	+0,23	0,5	673	—
In—Tl	—	—	—	—	+0,14	0,44	623	—
Sb—Sn	-0,38	-0,60	-0,17	0,41	-0,5	0,44	905	—