

Т а б л и ц а 5.17. Постоянная произведения энергии кристаллической решетки на радиус аниона соединений цинка [87]

Соединение	$r_a$ , нм	$E$ , кДж·моль <sup>-1</sup> (ккал·моль <sup>-1</sup> )	$E r_a$
ZnO	0,140	4102,3 (980)	574,3
ZnS	0,174	3424,2 (818)	595,8
ZnSe	0,191	3306,9 (790)	631,6
ZnTe	0,211	2922,0 (698)	616,5

Т а б л и ц а 5.18. Взаимосвязь площади поверхности ионов металла и их числа в 1 см<sup>3</sup> [58, 59]

Ион	$S_H$ , 10 <sup>-2</sup> нм <sup>2</sup>	Число ионов в 1 см <sup>3</sup> , $n \cdot 10^{23}$	$S_H n \cdot 10^{21}$
Li <sup>+</sup>	7,065	4,663	32,944
Na <sup>+</sup>	12,860	2,515	32,343
K <sup>+</sup>	22,586	1,422	32,117
Rb <sup>+</sup>	27,886	1,127	31,428
Cs <sup>+</sup>	35,366	0,903	31,935
Cu <sup>+</sup>	11,098	8,521	94,566
Ag <sup>+</sup>	16,037	5,900	94,618
Au <sup>+</sup>	16,037	5,900	94,618
Be <sup>2+</sup>	2,543	12,38	31,482
Mg <sup>2+</sup>	7,640	4,306	32,898
Ca <sup>2+</sup>	13,847	2,327	32,222
Sr <sup>2+</sup>	17,35	1,806	31,334
Ba <sup>2+</sup>	19,940	1,591	31,725
Zn <sup>2+</sup>	8,139	7,523	61,229
Cd <sup>2+</sup>	11,455	5,378	61,605
Hg <sup>2+</sup>	11,817	5,242	61,945
Fe <sup>2+</sup>	7,255	8,540	61,958
Ni <sup>2+</sup>	6,693	9,180	61,442
Ti <sup>4+</sup>	5,145—5,808	5,679	29,218—32,984
Zr <sup>4+</sup>	7,255—7,839	4,197	30,449—32,900
Hf <sup>4+</sup>	7,642—8,445	3,866	29,544—32,648
V <sup>5+</sup>	4,37—4,828	7,117	31,101—34,361
Ta <sup>5+</sup>	5,471—5,808	5,71	31,24—33,164
Cr <sup>6+</sup>	4,225	7,50	31,688
Mo <sup>6+</sup>	4,828—5,145	6,462	31,199—33,247
W <sup>6+</sup>	4,828—5,808	6,346	30,638—36,858
Re <sup>7+</sup>	4,83—5,145	6,76	32,650—34,780