

TABLE 2. THERMODYNAMIC FUNCTIONS FOR SOLID  $^3\text{He}$  AT ROUNDED VALUES OF TEMPERATURE

$T$ ( $^{\circ}\text{K}$ )	$V = 17.02$			16.87			16.71			15.72			14.98		
	$C_v$	$U-U_0$	$S$	$C_v$	$U-U_0$	$S$	$C_v$	$U-U_0$	$S$	$C_v$	$U-U_0$	$S$	$C_v$	$U-U_0$	$S$
3	0.105	0.0746	0.0328	0.0962	0.0679	0.0298	0.0905	0.0647	0.0285	0.0537	0.0384	0.0169	0.0369	0.0265	0.0117
4	0.281	0.269	0.0843	0.260	0.236	0.0770	0.240	0.221	0.0724	0.142	0.131	0.0429	0.0966	0.0896	0.0294
5	—	—	—	—	—	—	0.526	0.591	0.154	0.307	0.347	0.0906	0.208	0.216	0.0619
6	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.571	0.777	0.168	0.386	0.528	0.115
7	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.636	1.03	0.192
	14.16			14.11			13.56			13.33			12.57		
	$C_v$	$U-U_0$	$S$	$C_v$	$U-U_0$	$S$	$C_v$	$U-U_0$	$S$	$C_v$	$U-U_0$	$S$	$C_v$	$U-U_0$	$S$
3	0.0237	0.0171	0.0076	0.0226	0.0163	0.0072	0.0172	0.0125	0.0055	0.0149	0.0108	0.0048	0.0100	0.0072	0.0032
4	0.0608	0.0571	0.0188	0.0588	0.0548	0.0180	0.0437	0.0414	0.0137	0.0381	0.0359	0.0118	0.0250	0.0239	0.0079
5	0.131	0.150	0.0392	0.128	0.145	0.0379	0.0937	0.108	0.0282	0.0822	0.0938	0.0246	0.0527	0.0615	0.0162
6	0.247	0.335	0.0726	0.242	0.327	0.0707	0.176	0.240	0.0521	0.156	0.210	0.0456	0.0988	0.136	0.0296
7	0.414	0.661	0.123	0.402	0.645	0.119	0.298	0.474	0.0879	0.262	0.416	0.0771	0.168	0.267	0.0497
8	0.633	1.18	0.192	0.611	1.15	0.186	0.460	0.849	0.138	0.405	0.747	0.121	0.262	0.480	0.0779
9	0.897	1.94	0.281	0.866	1.88	0.272	0.657	1.40	0.203	0.584	1.24	0.179	0.384	0.807	0.116
10	—	—	—	—	—	—	0.888	2.17	0.284	0.798	1.93	0.251	0.533	1.26	0.164
11	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.04	2.84	0.338	0.697	1.88	0.222
12	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.902	2.68	0.292
13	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.11	3.68	0.372
14	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.33	4.91	0.462

Units:  $V$  ( $\text{cm}^3/\text{mole}$ );  $C_v$  ( $\text{cal mole}^{-1} \text{deg}^{-1}$ );  $U-U_0$  ( $\text{cal/mole}$ );  $S$  ( $\text{cal mole}^{-1} \text{deg}^{-1}$ ).