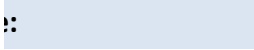


**Vypočítejte bod tání a bod varu H<sub>2</sub>O. K dispozici jsou následující termodynamické údaje**

fáze	H	S	G	V	cp	M	r
	kJ/mol	J/K mol	kJ/mol	cm <sup>3</sup>	J/K mol	g/mol	g/ccm
led	-291.84	48.06	-236.62	19.65	37.89	18.015	0.917
voda	-285.83	69.91	-237.13	18.07	75.19	18.015	0.997
pára	-241.82	188.83	-228.57	24789	33.58	18.015	0.00073



$$T^{\circ} = 298.15$$

$$T_a = 273.15$$