

Capacidades Caloríficas de Gases no Estado de Gás Ideal. Constantes da equação $C_p/R = A + BT + CT^2 + DT^{-2}$ , com T (kelvins), de 298 K até $T_{\text{máx}}$													
Espécies químicas		$T_{\text{máx}}$	A	$10^3 \text{ B}$	$10^6 \text{ C}$	$10^{-5} \text{ D}$	Espécies químicas		$T_{\text{máx}}$	A	$10^3 \text{ B}$	$10^6 \text{ C}$	$10^{-5} \text{ D}$
Parafinas:							Vários inorgânicos:						
Metano	CH <sub>4</sub>	1500	1,702	9,081	-2,164		Óxido nítrico	NO	2000	3,387	0,629	.....	0,014
Etano	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	1500	1,131	19,225	-5,561		Óxido nitroso	N <sub>2</sub> O	2000	5,328	1,214	.....	-0,928
Propano	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>	1500	1,213	28,785	-8,824		Oxigênio	O <sub>2</sub>	2000	3,639	0,506	.....	-0,227
n-butano	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	1500	1,935	36,915	-11,402		Sulfeto de hidrogênio	H <sub>2</sub> S	2300	3,931	1,490	.....	-0,232
iso-butano	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	1500	1,677	37,853	-11,945		Tetraóxido de dinitrogênio	N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	2000	11,660	2,257	.....	-2,787
n-pentano	C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>	1500	2,464	45,351	-14,111		Trióxido de enxofre	SO <sub>3</sub>	2000	8,060	1,056	.....	-2,028
n-hexano	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>	1500	3,025	53,722	-16,791		<b>Capacidades caloríficas de sólidos.</b> Constantes da equação $C_p/R = A + BT + DT^{-2}$ , com T (kelvins), de 298 K até $T_{\text{máx}}$						
n-heptano	C <sub>7</sub> H <sub>16</sub>	1500	3,570	62,127	-19,486								
n-octano	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub>	1500	8,163	70,567	-22,208		<b>Capacidades caloríficas de sólidos.</b> Constantes da equação $C_p/R = A + BT + DT^{-2}$ , com T (kelvins), de 298 K até $T_{\text{máx}}$						
1-alquenos:							Espécies químicas		$T_{\text{máx}}$	A	$10^3 \text{ B}$		$10^{-5} \text{ D}$
Etileno	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	1500	1,424	14,394	-4,392		CaO	2000	6,104	0,443			-1,047
Propileno	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub>	1500	1,637	22,706	-6,915		CaCO <sub>3</sub>	1200	12,572	2,637			-3,120
l-buteno	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub>	1500	1,967	31,630	-9,873		Ca(OH) <sub>2</sub>	700	9,597	5,435			
l-penteno	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub>	1500	2,691	39,753	-12,447		CaC <sub>2</sub>	720	8,254	1,429			-1,042
l-hexeno	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub>	1500	3,220	48,189	-15,157		CaCl <sub>2</sub>	1055	8,646	1,530			-0,302
l-hepteno	C <sub>7</sub> H <sub>14</sub>	1500	3,768	56,588	-17,847		C (grafite)	2000	1,771	0,771			-0,867
l-octeno	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub>	1500	4,324	64,960	-20,521		Cu	1357	2,677	0,815			0,035
Vários orgânicos:							CuO	1400	5,780	0,973			-0,874
							Fe (α)	1043	-0,111	6,111			1,150
Acetaldeído	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O	1000	1,693	17,978	-6,158		Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	960	11,812	9,697			-1,976
Acetileno	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub>	1500	6,132	1,952	.....	-1,299	Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	850	9,594	27,112			0,409
Benzeno	C <sub>6</sub> H <sub>6</sub>	1500	-0,206	39,064	-13,301		FeS	411	2,612	13,286			
1,3-butadieno	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub>	1500	2,734	26,786	-8,882		I <sub>2</sub>	386,8	6,481	1,502			
Ciclo-hexano	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub>	1500	-3,876	63,249	-20,928		NH <sub>4</sub> Cl	458	5,939	16,105			
Estireno	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub>	1500	2,050	50,192	-16,662		Na	371	1,988	4,688			
Etanol	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O	1500	3,518	20,001	-6,002		NaCl	1073	5,526	1,963			
Etilbenzeno	C <sub>8</sub> H <sub>10</sub>	1500	1,124	55,380	-18,476		NaOH	566	0,121	16,316			1,948
Formaldeído	CH <sub>2</sub> O	1500	2,264	7,022	-1,877		NaHCO <sub>3</sub>	400	5,128	18,148			
Metanol	CH <sub>4</sub> O	1500	2,211	12,216	-3,450		S (rômbico)	368,3	4,114	-1,728			-0,783
Oxido de etileno	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O	1000	-0,385	23,463	-9,296		SiO <sub>2</sub> (quartzo)	847	4,871	5,365			-1,001
Tolueno	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub>	1500	0,290	47,052	-15,716		<b>Capacidades caloríficas de líquidos.</b> Constantes da equação $C_p/R = A + BT + CT^2$ , com T (kelvins), de 273,15 até 373,15 K						
Vários inorgânicos:													
Água	H <sub>2</sub> O	2000	3,470	1,450	.....	0,121	Espécies químicas			A	$10^3 \text{ B}$	$10^6 \text{ C}$	
Amônia	NH <sub>3</sub>	1800	3,578	3,020	.....	-0,186	Água		8,712	1,25		-0,18	
Ar		2000	3,355	0,575	.....	-0,016	Amônia		22,626	-100,75		192,71	
Bromo	Br <sub>2</sub>	3000	4,493	0,056	.....	-0,154	Anilina		15,819	29,03		-15,80	
Cianeto de hidrogênio	HCN	2500	4,736	1,359	.....	-0,725	Benzeno		-0,747	67,96		-37,78	
Cloreto de hidrogênio	HCl	2000	3,156	0,623	.....	0,151	1,3-butadieno		22,711	-87,96		205,79	
Cloro	Cl <sub>2</sub>	3000	4,442	0,089	.....	-0,344	Ciclo-hexano		-9,048	141,38		-161,62	
Dióxido de carbono	CO <sub>2</sub>	2000	5,457	1,045	.....	-1,157	Clorobenzeno		11,278	32,86		-31,90	
Dióxido de enxofre	SO <sub>2</sub>	2000	5,699	0,801	.....	-1,015	Clorofórmio		19,215	-42,89		83,01	
Dióxido de nitrogênio	NO <sub>2</sub>	2000	4,982	1,195	.....	-0,792	Etanol		33,866	-172,60		349,17	
Dissulfeto de carbono	CS <sub>2</sub>	1800	6,311	0,805	.....	-0,906	Metanol		13,431	-51,28		131,13	
Hidrogênio	H <sub>2</sub>	3000	3,249	0,422	.....	0,083	Óxido de etileno		21,039	-86,41		172,28	
Monóxido de carbono	CO	2500	3,376	0,557	.....	-0,031	n-propanol		41,653	-210,32		427,20	
Nitrogênio	N <sub>2</sub>	2000	3,280	0,593	.....	0,040	Tetracloro de carbono		21,155	-48,28		101,14	
							Tolueno		15,133	6,79		16,35	
							Trióxido de enxofre		-2,930	137,08		-84,73	