

# Lampiran



**Lampiran 1 Tabel Densitas Material Umum**

<b>Densities of Some Common Substances</b>	
Substance	Density (g/ml)
ice (0 °C)	0.917
water (4.0 °C)	1.0000
gold	19.31
helium (25 °C)	0.000164
dry air (25 °C)	0.001185
Human fat	0.94
Cork	0.22 - 0.26
table sugar	1.59
balsa wood	0.12
earth	5.54



## Lampiran 2 Tabel Densitas Material Organik (Hidrokarbon)

TABLE 2-2 Physical Properties of Organic Compounds (Continued)

Name	Formula	Formula weight	Form and color	Specific gravity	Melting point, °C	Boiling point, °C	Solubility in 100 parts		
							Water	Alcohol	Ether
Heptoic acid aldehyde	$\text{[(CH}_3\text{)}_2\text{CH}]_2\text{CH}_2$ $(\text{CH}_3\text{)}_2\text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	100.20	col. lq.	0.675 <sup>20</sup>	-119.4	80.8	l.	s.	oo
Heptyl acetate ( <i>n</i> -) alcohol ( <i>n</i> -)	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH}$ $(\text{CH}_3)_3\text{C}-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CO}_2\text{H}$ $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CHO}$ $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{CH}_2(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$ $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CH}_2\text{OH}$ $[(\text{CH}_3)_2\text{CH}]_2\text{CHOH}$ $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHOH}$	100.20 100.20 100.20 100.20 130.18 114.18 158.24 116.20 116.20 116.20 132.26	col. lq. col. lq. col. lq. col. lq. col. lq. col. lq. col. lq. col. lq. lq. lq.	0.693 <sup>20</sup> 0.698 <sup>20</sup> 0.690 <sup>20</sup> 0.918 <sup>20</sup> 0.850 <sup>20</sup> 0.874 <sup>20/20</sup> 0.824 <sup>20</sup> 0.829 <sup>20</sup> 0.820 <sup>20</sup> 0.835 <sup>20</sup>	-135.0 -118.7 -25 -10 -42 191.5 <sup>20</sup> 34.6 140 156 174-5 <sup>20</sup>	86.0 93.5 80.8 221-2 155 175 <sup>20</sup> 140 156 174-5 <sup>20</sup>	l.	s.	oo
mercaptan	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{SH})\cdot\text{C}_2\text{H}_5$								
Hexachloro-benzene	$\text{C}_6\text{Cl}_6$	264.80	mn.	2.044 <sup>24</sup>	228-31	309 <sup>21</sup>	l.	v. sl. s. h.	s. h.
ethane	$\text{CCl}_3\text{CCl}_3$	236.76	rhb.	2.091 <sup>20</sup>	186-7	186 <sup>27</sup>	0.005 <sup>21</sup>	v. s.	v. s.
Hexacosane ( <i>n</i> -)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{22}\text{CH}_3$	366.69	cr.	0.779 <sup>20</sup>	56.6	262 <sup>25</sup>	l.	v. sl. s.	
Hexadecane ( <i>n</i> -)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3$	226.43	lf.	0.774 <sup>20</sup>	18.5	287.5	l.	oo	oo
Hexaethylbenzene	$(\text{C}_2\text{H}_5)_6$	246.42	pr/al.	0.831 <sup>20/20</sup>	130	298.3	l.	0.75 <sup>21</sup>	8 <sup>21</sup>
Hexamethylbenzene	$\text{C}_6(\text{CH}_3)_6$	162.26	pl/al.		166	265	l.	0.2 <sup>21</sup>	v. s.
Hexamethylene-diamine diisocyanate	$\text{NH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ $\text{OCN}(\text{CH}_2)_6\text{NCO}$	116.20 168.19	lf.		42 1.04 <sup>21</sup>	204-5 143-4 <sup>20</sup>	v. s.	s.	
glycol	$\text{HO}(\text{CH}_2)_6\text{OH}$	118.17	nd./aq.		42	250	s.	s.	sl. s. h.
tetramine	$(\text{CH}_2)_6\text{N}_4$	140.19	col. rrb.		subl.		81 <sup>21</sup> 3	v. sl. s.	
Hexane ( <i>n</i> -) ( <i>t</i> -) ( <i>neo</i> -)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$ $(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$ $(\text{CH}_3)_3\text{C-C}_2\text{H}_5$ $(\text{CH}_3)_2\text{CH}-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CHCH}_3$	86.17 86.17 86.17 86.17 86.17	col. lq. lq. lq. lq. lq.	0.659 <sup>20</sup> 0.654 <sup>20</sup> 0.649 <sup>20/20</sup> 0.662 <sup>20</sup> 0.664 <sup>20</sup>	-94 -153.7 -98.2 -129.8 -118	69 60.2 49.7 58.0 <sup>20</sup> 63.2	0.014 <sup>21</sup> l. l. l. l.	50 <sup>21</sup> s. s. s. s.	oo

Sumber : Perry, Robert. H. 1997



**UNIVERSITAS BRAWIJAYA**

