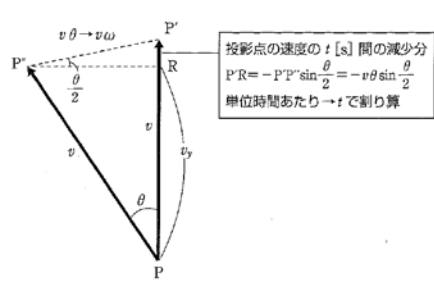
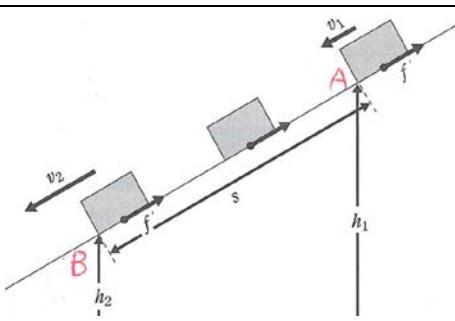


本書には下記のような誤りがありました。おわびして訂正いたします。

箇所	誤	正
p.17 1-2 演習問題の3.(4)	25km	0.25km
p.58 例題 下から2行 下から1行	50 2200 2.2 (2箇所)	70 2400 2.4 (2箇所)
p.90 例題 解答 解答1行	(1行目の前に挿入) 3.1 2.03	1年間の秒数 $T=365 \times 24 \times 60 \times 60 = 3.15 \times 10^7 \text{ s}$ 3.15 2.0
p.100 図5-6	(図を右のように変更)	
p.100 14行目	$P'P'' \sin \theta$	$P'P'' \sin \theta/2$
p.104 例題 解答2行 解答3行	[k] [k] = ... = [kg/s ²]	[k] [k] = ... = [(kg・m/s ²)/m] = [kg/s ²]
p.116 例題 (答)	$5.6 \times 10^2 \text{ J}$	5.6 J
p.125 図6-18	(右図のように点Aと点B入れる)	

p.134 図 7-5	$\cdots(v_x^{2*} + v_y^{2*} + v_z^{2*})$	$\cdots(v_x^{2*} + v_y^{2*} + v_z^{2*})$
p.139 3行目	\cdots 分子の数が 0.01mol, \cdots	\cdots 分子のモル数が 0.01mol, \cdots
p.142 下から 14 行目	N [mol] を \cdots	N [個] を \cdots
p.144 5行目	n [mol/m ³] が \cdots	n [個/m ³] が \cdots
p.145 下から 2 行目	\cdots 気体の全分子数を N [mol] と \cdots	\cdots 気体の全分子のモル数を N [mol] と \cdots
p.149 7-2 演習 問題 4. と 5.(2)	N [mol]	N [個]
p.248 1-2 演習 問題 3. (4)の解答	$\cdots = 0.25 \times 10^3 \text{ km} = \cdots$	$\cdots = 0.25 \times 10^3 \text{ m} = \cdots$