

# PHYSICS

1.  $F = -\frac{dU}{dr} = -\frac{d}{dr}\left[\frac{M}{r^6} - \frac{N}{r^{12}}\right]$

$$= -\left[-\frac{6M}{r^7} + \frac{12N}{r^{13}}\right]$$

सन्तुलन की स्थिति में,  $F = 0$

$$\therefore \frac{6M}{r^7} - \frac{12N}{r^{13}} = 0 \quad \text{या, } r^6 = \frac{2N}{M}$$

$$\therefore \text{सम्प्य स्थिति में स्थितिज ऊर्जा } U = \frac{M}{2N/M} - \frac{N}{(2N/M)^2} \\ = \frac{M^2}{2N} - \frac{M^2}{4N} = \frac{M^2}{4N}$$

2. आदमी का द्रव्यमान  $= m$

लड़के का द्रव्यमान  $= \frac{m}{2}$

$$\frac{1}{2}mv_1^2 = \frac{1}{2}\left(\frac{m}{2}\right)v_2^2 \quad \text{या, } v_1 = \frac{v_2}{\sqrt{2}}$$

अब,  $\frac{1}{2}m(v_1 + 2)^2 = \frac{1}{2}\cdot\frac{m}{2}(v_2 + x)^2$

या,  $(v_1 + 2)^2 = \frac{(v_2 + x)^2}{2}$

या,  $v_1 + 2 = \frac{v_2 + x}{\sqrt{2}}$

परन्तु  $v_1 = \frac{v_2}{\sqrt{2}}$ , अतः  $\frac{x}{\sqrt{2}} = 2$

या,  $x = 2\sqrt{2}$

4. चूर्दूँग का द्रव्यमान,  $m_1 = m$

अल्फा-कण का द्रव्यमान,  $m_2 = 4m$

ज्ञात है :  $u_1 = v, u_2 = 0$

टक्कर के बाद चूर्दूँग का अन्तिम वेग

$$v_1 = \frac{(m_1 - m_2)u_1}{m_1 + m_2} + \frac{2m_2u_2}{m_1 + m_2} \\ = \frac{(m - 4m)v}{m + 4m} + \frac{2 \times 4m \times 0}{m + 4m} = -\frac{3v}{5}$$

6. बल  $\vec{F} = (-2\hat{i} + 15\hat{j} + 6\hat{k})$  न्यूटन

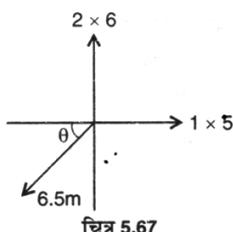
विस्थापन,  $\vec{s} = (0\hat{i} + 10\hat{j} + 0\hat{k})$  मीटर

∴ किया गया कार्य

$$W = \vec{F} \cdot \vec{s} = (-2\hat{i} + 15\hat{j} + 6\hat{k}) \cdot (0\hat{i} + 10\hat{j} + 0\hat{k}) \\ = 150 \text{ जूल}$$

9. संवेग  $6.5 \text{ m}$  का  $x$  एवं  $y$ -अक्षों के अनुदिश वियोजन करिए। अब, स्पष्ट है कि

$$6.5 m \cos \theta = 1 \times 5$$



चित्र 5.67

तथा  $6.5 m \sin \theta = 6 \times 2$

या,  $(6.5 m)^2 = (5)^2 + (12)^2 = 169$

∴  $6.5 m = \sqrt{169} = 13$

या,  $m = 2$  किग्रा

∴ कुल द्रव्यमान  $= 1 + 2 + 2 = 5$  किग्रा

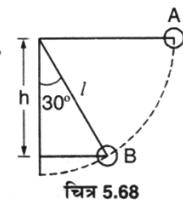
10. ऊर्ध्वाधर ऊँचाई  $= h = l \cos 30^\circ$

स्थितिज ऊर्जा में हानि

$$= mgh = mgl \cos 30^\circ \\ = \frac{\sqrt{3}}{2} mgl$$

∴ अर्जित गतिज ऊर्जा

$$= \frac{\sqrt{3}}{2} mgl$$



चित्र 5.68

11. माना कमानो का सम्पीडन  $= x$

द्रव्यमान की प्रारम्भिक गतिज ऊर्जा  $=$  कमानो की स्थितिज ऊर्जा

$$+ \text{घर्षण के कारण किया गया कार्य} \\ \frac{1}{2} \times 2 \times 4^2 = \frac{1}{2} \times 10000 \times x^2 + 15x$$

या,  $5000x^2 + 15x - 16 = 0$

या,  $x = 0.0555 \text{ मीटर}$

$= 5.5 \text{ सेमी}$

12. ज्ञात है कि द्रव्यमान  $m = 1$  ग्राम  $= 0.001$  किग्रा

बल  $F = 5$  ग्राम भार

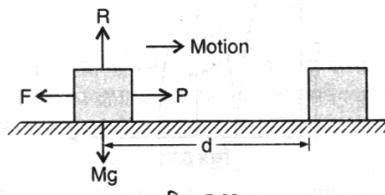
$$= 5 \times 10^{-3} \text{ डाइन} = 0.05 \text{ न्यूटन}$$

वेग  $v = 10 \text{ मी/से}$

∴ प्रति सेकण्ड दागी जाने वाली गोलियों की संख्या

$$= \frac{F}{mv} = \frac{0.05}{0.001 \times 10} = 5$$

13. जैसा कि चित्र में दिखाया गया है, द्रव्यमान  $M$  का एक गुटका एक खुरदरी क्षैतिज सतह पर रखा है। माना कि सम्पर्क में आने वाले दो पृष्ठों



चित्र 5.69

के बीच गतिज घर्षण का गुणांक  $\mu$  है। गुटके एवं क्षैतिज पृष्ठ के बीच घर्षण बल निम्न प्रकार दिया जाता है :

$$f = \mu R = \mu Mg \quad (\because R = Mg)$$

गुटके को त्वरण रहित चलाने के लिए, आवश्यक बल ( $P$ ) घर्षण बल के ठीक बराबर होगा, अर्थात्

$$P = f = \mu R$$

यदि तथ की गयी दूरी  $d$  हो तो किया गया कार्य निम्न प्रकार दिया जाता है :

$$W = P \times d = \mu R d$$

14. पहली उछाल (bounce) के बाद प्राप्त ऊँचाई

$$h_1 = e^2 h = (0.9)^2 \times 20$$

$$= 0.9 \times 0.9 \times 20 = 16.2 \text{ मीटर}$$

15. विराम द्रव्यमान  $m_0$  के एक कण की आपेक्षकीय गतिज ऊर्जा (relativistic kinetic energy) दी जाती है।

$$k = (m - m_0)c^2$$

जहाँ  $m = \frac{m_0}{\sqrt{1 - v^2/c^2}}$ ;  $m$  वेग  $v$  से गति करने वाले कण का

द्रव्यमान है।

$$\therefore k = \left[ \frac{m_0}{\sqrt{1 - v^2/c^2}} - m_0 \right] c^2$$

प्रश्न के अनुसार,

गतिज ऊर्जा = विराम ऊर्जा

$$\text{अतः } \left[ \frac{m_0}{\sqrt{1 - v^2/c^2}} - m_0 \right] c^2 = m_0 c^2$$

$$\text{या, } \frac{m_0 c^2}{\sqrt{1-v^2/c^2}} = 2m_0 c^2$$

$$\text{या, } \frac{1}{(1-v^2/c^2)} = 4, \quad 4v^2/c^2 = 3$$

$$\text{या, } v = \frac{\sqrt{3}c}{2}$$

$$16. \quad a = \frac{F}{m} = \frac{4}{20} = \frac{1}{5} \text{ मी/से}^2$$

वस्तु द्वारा तीसरे सेकण्ड में तय की गयी दूरी

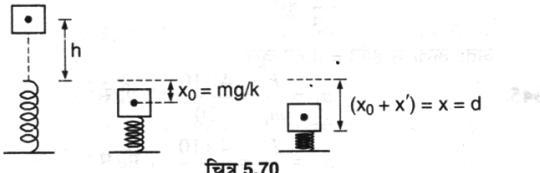
$$= \frac{1}{2} \times \frac{1}{5} (2 \times 3 - 1) = \frac{1}{2} \text{ मीटर}$$

$$\therefore W = 4 \times \left(\frac{1}{2}\right) = 2 \text{ जूल}$$

17. जब एक द्रव्यमान  $h$  ऊँचाई से एक स्प्रिंग पर गिरता है तब द्रव्यमान की स्थितिज ऊर्जा की हानि द्वारा किया गया कार्य स्प्रिंग की स्थितिज ऊर्जा के रूप में संग्रहीत हो जाता है।

तब हम लिख सकते हैं कि

$$mg(h+d) = \frac{1}{2} kx^2 = \frac{1}{2} kd^2$$



चित्र 5.70

किया गया कार्य [= (प्रारम्भिक स्थितिज ऊर्जा - अन्तिम स्थितिज ऊर्जा)]

शून्य होता है, जब किया गया कार्य पूर्ण रूप से ऊर्जा में बदल जाता है।

(यह मानते हुए कि ऊर्जा की कोई भी हानि नहीं होती) संपीड़न या प्रसार में किया गया कार्य सदैव धनात्मक होता है चूंकि यह कार्य  $\propto x^2$  अपेक्षित उत्तर निम्न है :

किया गया नेट कार्य

$$= mg(h+d) - \frac{1}{2} kd^2 \text{ या } \frac{1}{2} kd^2 = mg(h+d)$$

$$22. \quad \frac{e_1}{e_2} = \frac{3}{1}$$

$$\text{परन्तु } e_1 = \frac{v}{2v} = \frac{1}{2}$$

$$\therefore 3e_2 = \frac{1}{2} \text{ या } e_2 = \frac{1}{6}$$

अतः दूसरे संघट्ट में, पास आने के सापेक्ष वेग एवं दूर जाने के सापेक्ष वेग के बीच अनुपात = 6:1

$$42. \quad \text{द्रव्यमान, } dm = \frac{m}{l} dx$$

$$\begin{aligned} \text{किया गया कार्य } dm &= \int_{l_0}^l \frac{m}{l} gx dx \\ &= \frac{mg}{l} \left[ \frac{x^2}{2} \right]_{l_0}^l \\ &= \frac{mg}{2l} (l^2 - l_0^2) \end{aligned}$$

$$\text{अतः } \frac{1}{2} mv^2 = \frac{mg}{2l} (l^2 - l_0^2)$$

$$\therefore v = \sqrt{\frac{g(l^2 - l_0^2)}{l}}$$

43. माना कुल लम्बाई का द्रव्यमान  $m$  है। चूंकि, चाहे किसी भी दिशा में, बैल्ट के ऊपरी एवं निचले भाग गति करे, गतिज ऊर्जा वेग की दिशा पर निर्भर नहीं करती। अतः ट्रैक्टर बैल्ट की गतिज ऊर्जा  $\frac{1}{2} mv^2$  है।

44. माना दूसरी वस्तु विरामावस्था में है। अतः संवेग संरक्षण के नियम से

$$0.5 \times 2 + 1 \times 0 = 1.5v$$

$$v = \left(\frac{2}{3}\right) \text{ मी/से}$$

$$\begin{aligned} \Delta K &= K_f - K_i \\ &= \left(\frac{3}{2}\right) \times \left(\frac{2}{3}\right)^2 - \frac{1}{2} \times \frac{2^2}{2} \\ &= -\frac{2}{3} \text{ जूल} \end{aligned}$$

अतः ऊर्जा में हानि = 0.67 जूल

$$45. \quad a_1 = \frac{F}{m_1} = \frac{4 \times 10}{20} = 2 \text{ मी/से}^2$$

$$a_2 = \frac{F}{m_2} = \frac{4 \times 10}{5} = 8 \text{ मी/से}^2$$

ज्ञात है

$$k_A = k_B$$

$$\text{अर्थात् } \frac{1}{2} m_1 u_1^2 = \frac{1}{2} m_2 u_2^2$$

$$\text{या, } m_1(u + a_1 t_1)^2 = m_2(u + a_2 t_2)^2 \quad (\because v = u + at)$$

$$\text{या, } m_1 a_1^2 t_1^2 = m_2 a_2^2 t_2^2 \quad (\because u = 0)$$

$$\begin{aligned} \text{या, } \frac{t_1}{t_2} &= \sqrt{\frac{m_2}{m_1} \times \frac{a_2^2}{a_1^2}} = \sqrt{\frac{5}{20} \times \frac{(8)^2}{(2)^2}} \\ &= \sqrt{\frac{5 \times 64}{20 \times 4}} = 2 \end{aligned}$$

# CHEMISTRY

46. (d)
47. (a) ऐसी अवस्था में कम्प्रेशर काफी समय तक चलता रहता है जो वातावरण को अधिक ऊष्मा देता है तथा कमरा गर्म हो जाता है।
48. (c) हम जानते हैं कि  $\Delta E = q + W$   
यदि ऊष्मा वातावरण से ली गई है तो  $q = 0$   
अतः  $\Delta E = W$   
अर्थात् कार्य आन्तरिक ऊर्जा के सापेक्ष किया गया है तथा  $q = 0$  होता है रुद्धोष प्रक्रम के लिये।
49. (b) एक ऊष्मागतिकी अवस्था फलन एक राशि है जिसका मान पथ पर निर्भर नहीं करता है। इसका मान तन्त्र की अवस्था पर निर्भर करता है।
50. (c) ऊष्मागतिकी के अन्तर्गत ऊर्जा परिवर्तन, सुसंगतता, क्रिया के विस्तार आदि का अध्ययन करते हैं परन्तु गति तथा क्रियाविधि का अध्ययन नहीं करते हैं।
51. (c) क्रियाकारक नमूना की बन्द बीकर में उपस्थिति —बन्द तन्त्र पदार्थ व ऊर्जा का परिवर्तन — खुला तन्त्र बन्द पात्र में क्रियाकारकों की उपस्थिति — बन्द तन्त्र थॉर्मस फलास्क में क्रियाकारकों की उपस्थिति — विलगित तन्त्र
52. (c)
53. (c) हम जानते हैं कि आन्तरिक ऊर्जा ताप व दाब पर निर्भर करती है।  
अतः यदि गैस का प्रसार निश्चित ताप व दाब पर किया जाता है तब इसकी आन्तरिक ऊर्जा में कोई प्रभाव नहीं होता है।
54. (a)  $W = 2.303 nRT \log \frac{P_2}{P_1}$   
 $= 2.303 \times 1 \times 2 \times 300 \log \frac{10}{2} = 965.84$   
निश्चित ताप पर,  $\Delta E = 0$   
 $\Delta E = q + W;$   
 $q = -W = -965.84$  कैलोरी
55. (c) दिया गया है:  $q = +701$  जूल  
(ऊष्मा का शोषण, अतः  $q$  धनात्मक होगी)  
 $W = -394$  जूल (तन्त्र द्वारा किया गया कार्य, अतः  $W$  ऋणात्मक)  
ऊष्मागतिकी के प्रथम नियम से  
आन्तरिक ऊर्जा में परिवर्तन,  $\Delta E = q + W$   
 $= +701$  जूल  $+ (-394$  जूल)  $= +307$  जूल
56. (a) एक विलगित तन्त्र के लिये, कोई ऊर्जा परिवर्तन नहीं; ऊष्मा एवं कार्य में अतः ऊष्मागतिकी के प्रथम नियम से  
 $\Delta U = q + W$   
 $\Delta U = 0 + 0 = 0$
57. (c) मुक्त प्रसार में,  $W = 0$   
रुद्धोष प्रक्रम में,  $q = 0$   
 $\Delta U = q + W = 0$   
इसका अर्थ है आन्तरिक ऊर्जा स्थिर रहेगी  
अतः  $\Delta T = 0$   
आदर्श गैस में अन्तर आणविक आकर्षण नहीं होता  
अतः इस प्रकार की गैस का रुद्धोष परिवर्तन होता है तो निर्वात में; कोई ऊष्मा अवशोषित या मुक्त नहीं होती है क्योंकि अणुओं को अलग-अलग करने के लिये कोई कार्य नहीं करना पड़ता है।
58. (a) चूंकि तन्त्र बन्द तथा ऊष्मारोधी है अतः ऊष्मा का प्रवाह बाहर-अन्दर नहीं होता है  
अर्थात्  $q = 0$ ,  $\Delta E = q + W$
59. (d) जैसा कि प्रक्रम में अवस्था परिवर्तन होता है तथा ऊष्मा का

शोषण होता है अतः

$$Q = \text{संहति} \times \text{वाप्सन की गुणता ऊष्मा}$$

दिया है, संहति  $= 70.0$  ग्राम  $= 0.07$  किलोग्राम

$$L_y = 2260 \text{ किलोजूल प्रति किलोग्राम}$$

$$Q = 0.07 \times 2260 \text{ किलोजूल}$$

$$= 158.2 \text{ किलोजूल} = 158200 \text{ जूल}$$

60. (a) जैसा कि चित्र से स्पष्ट है कि प्रक्रम अनन्त पदों में पूरा हुआ है। अतः यह समतापीय उत्क्रमणीय प्रसार है।

$$W = -2.303 nRT \log \frac{V_2}{V_1}$$

$$\text{परन्तु } P_1 V_1 = P_2 V_2 \Rightarrow \frac{V_2}{V_1} = \frac{P_1}{P_2} = \frac{2}{1} = 2$$

$$\therefore W = -2.303 nRT \log \frac{P_1}{P_2}$$

$$= -2.303 \times 1 \text{ मोल} \times 8.314 \text{ जूल मोल}^{-1}$$

$$\text{केल्विन}^{-1} \times 298 \text{ केल्विन}^{-1} \times \log 2$$

$$= -2.303 \times 8.314 \times 298 \times 0.3010 \text{ जूल}$$

$$= -1717.46 \text{ जूल}$$

61. (c)  $W = -P_{\text{बाह्य}} (V_f - V_i) = -2 \times 40 = -80$  ली-बार

$$= -8 \text{ किलोजूल}$$

ऋणात्मक चिन्ह प्रदर्शित करता है कि कार्य तन्त्र द्वारा वातावरण पर किया गया है। अधिक कार्य किया गया है उत्क्रमणीय प्रसार में, क्योंकि आन्तरिक दाब तथा बाह्य दाब प्रत्येक पद पर समान रहते हैं।

62. (d) जब एक वास्तविक गैस को छिद्रित प्लग में से बलपूर्वक कम दाब वाले क्षेत्र में भेजा जाता है। तो यह पाया गया कि प्रसारण के कारण कम दाब की तरफ गैस ढंडी हो जाती है।

ताप कम करने की घटना जब एक गैस को उच्च दाब वाले क्षेत्र से कम दाब वाले क्षेत्र में रुद्धोष तरीके से प्रसारित किया जाता है तो इसे जूल थॉर्मसन प्रभाव कहते हैं।

63. (a) संपीडक को अपने वातावरण को ज्यादा ऊष्मा देने के लिए लंबे समय तक चलना पड़ता है।

64. (c) यह जूल-थॉर्मसन प्रभाव पर आधारित है।

65. (b) एन्थैलपी एक विस्तृत गुण है।

66. (a) समायात्निक प्रक्रम के लिए  $\Delta V = 0$  इसलिए  $q_v = \Delta E$  अर्थात् स्थिर आयतन पर तंत्र को दी गई ऊष्मा  $\Delta E$  को बढ़ाने में प्रयुक्त होती है।

67. (b) द्रव्यमान/आयतन एक सघन गुण है।

68. (d)  $\Delta Q$  एक अवस्था फलन नहीं है।

69. (c) रुद्धोष प्रक्रम के लिए  $\Delta Q = 0$

70. (d) ऊष्मागतिकी का प्रथम नियम द्रव्यमान और ऊर्जा के संरक्षण के नियम के नाम से भी जाना जाता है।

71. (a)

72. (b)  $\Delta H = \Delta E + P\Delta V$ .

73. (a) बम कैलोरीमीटर का उपयोग कार्बनिक यौगिकों की दहन ऊष्मा को ज्ञात करने के लिए होता है, जिसमें एक सील्ड दहन कक्ष जिसे बम कहते हैं, होता है। यदि यह प्रक्रम सील्ड कंटेनर में होता है जहाँ प्रसार या संकुचन नहीं होता तो  $w = 0$  और  $\Delta U = q$ ,  $\Delta U < 0$ ,  $w = 0$

74. (a)

75. (d) यदि  $\Delta n = -ve$  तब  $\Delta H < \Delta E$

76. (c) एक आदर्श गैस के समतापीय प्रसार के दौरान  $\Delta T = 0$   
 $\Delta H = \Delta E + P\Delta V = \Delta E + nR\Delta T = 0 + 0 = 0$ .

77. (b)  $W = 2.303 nRT \log \frac{V_2}{V_1}$

$$= 2.303 \times 1 \times 8.314 \times 10^7 \times 298 \log \frac{20}{10}$$

$$= 298 \times 10^7 \times 8.314 \times 2.303 \log 2.$$

78. (a) स्थिर ताप व दाब पर आदर्श गैस की आंतरिक ऊर्जा

अपरिवर्तित रहती है।

79. (a)  $\Delta E$  ताप के साथ बढ़ती है।

80. (c)  $-W = +2.303 nRT \log \frac{P_1}{P_2}$

$$-W = 2.303 \times 1 \times 2 \times 300 \log \frac{10}{1} = 1381.8 \text{ cal.}$$

81. (c) जैसा कि तंत्र बंद व रोधित है अतः ना तो ऊर्जा आ सकती है और ना ही तंत्र को छोड़ सकती है। अर्थात्  
 $q = 0 ; \therefore \Delta E = Q + W = W$

82. (a)  $W = 2.303 nRT \log \frac{P_2}{P_1}$

$$= 2.303 \times 1 \times 2 \times 300 \log \frac{10}{2} = 965.84$$

स्थिर ताप पर  $\Delta E = 0$ .

$$\Delta E = q + w ; q = -w = -965.84 \text{ cal.}$$

83. (c)  $q = 40 J$

$$w = -8 J \text{ (तंत्र द्वारा किया गया कार्य)}$$

$$\Delta E = q + w = 40 - 8 = 32 J.$$

84. (a) हम जानते हैं कि  $\Delta E = Q + W = 600 + (-300)$   
 $= 300 J$

$$W = 300, \text{ क्योंकि तंत्र द्वारा कार्य किया गया है।}$$

85. (c) दिया गया है

$$P_1 = 10 \text{ atm}, P_2 = 1 \text{ atm}, T = 300K, n = 1$$

$$R = 8.314 \text{ J/K/mol}$$

अब  $W = 2.303 nRT \log_{10} \frac{P_2}{P_1}$  का उपयोग करके

$$= 2.303 \times 1 \times 8.314 \times 300 \log_{10} \frac{1}{10}$$

$$W = 5744.1 \text{ जूल।}$$

86. (b) दिये गये मोल = 1

प्रारंभिक ताप =  $27^\circ C = 300K$

तंत्र द्वारा किया गया कार्य =  $3 KJ = 3000K$

यह ऋणात्मक होगा क्योंकि तंत्र द्वारा कार्य किया गया है  
स्थिर आयतन पर ऊर्जाधारिता ( $C_V$ ) =  $20 J/k$

हम जानते हैं कि किया गया कार्य

$$W = -nC_V(T_2 - T_1); 3000 = -1 \times 20(T_2 - 300)$$

$$3000 = -20T_2 + 6000$$

$$20T_2 = 3000; T_2 = \frac{3000}{20} = 150K$$

87. (a) एक तंत्र की आंतरिक ऊर्जा एक अवस्था फलन है और विस्तृत गुण है और उस पथ से मुक्त होती है जिसके द्वारा इसको प्राप्त किया गया है।

88. (c)  $W = -P\Delta V = -1 \times 10^5 (1 \times 10^{-2} - 1 \times 10^{-3})$

$$= -1 \times 10^5 \times 9 \times 10^{-3} = -900J$$

89. (a) आंतरिक ऊर्जा का सटीक मान ज्ञात नहीं किया जा सकता क्योंकि इसमें पदार्थ के दिए गये व्यव्यापार से बने अणु की सभी ऊर्जाएँ जैसे संक्रमण, कंपन, घूर्णन आदि निहित होती हैं। प्रत्येक अणु के नाभिक तथा इलेक्ट्रॉन की गतिज तथा स्थितिज ऊर्जा तथा वे अणु जिस ढंग से जुड़े हुए हैं उसकी गतिज तथा स्थितिज ऊर्जा

$$E = E_{\text{संक्रमण}} + E_{\text{घूर्णन}} + E_{\text{कंपन}}$$

अतः हम कह सकते हैं कि आंतरिक ऊर्जा आंशिक स्थितिज व आंशिक गतिज होती है।

90. (d)  $W = -p\Delta V; W = -3 \times (6 - 4)$

$$W = -6 \times 101.32 \text{ (}\because 1L \text{ atm} = 101.32 J\text{)}$$

$$W = -608 J$$