

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج القطرية



ملخص قوانين مسائل الفيزياء نهاية الفصل

[موقع المناهج](#) ← [المناهج القطرية](#) ← [المستوى الثاني عشر العلمي](#) ← [فيزياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 18:54:01 2024-04-25

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الثاني عشر العلمي



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "المستوى الثاني عشر العلمي"

روابط مواد المستوى الثاني عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب المستوى الثاني عشر العلمي والمادة فيزياء في الفصل الثاني

[اختبارات ومسائل في أساسيات الديناميكا الحرارية غير محابة](#)

1

[مراجعة شاملة وتلخيص للوحدة الخامسة اساسيات الديناميكا الحرارية](#)

2

[مراجعة شاملة للوحدة السادسة فيزياء الكم](#)

3

[ملخص قوانين نهاية الفصل](#)

4

[اسئلة وأجوبة في الوحدة الثالثة المحال الكهربائي والجهد](#)

5

المزيد من الملفات بحسب المستوى الثاني عشر العلمي والمادة فيزياء في الفصل الثاني

[الكهربائي](#)

الوحدة الرابعة - ديناميكا الموائع:

○ معدل التدفق الحجمي: $Q = \frac{V}{t} = A v = \pi r^2 v$

○ معادلة الاستمرارية: $A_1 v_1 = A_2 v_2$

○ معادلة برنولي:

$$P_1 + \rho g h_1 + \frac{1}{2} \rho v_1^2 = P_2 + \rho g h_2 + \frac{1}{2} \rho v_2^2$$

○ حالات خاصة لمعادلة برنولي:

○ الأنبوبة أفقية $P_1 + \frac{1}{2} \rho v_1^2 = P_2 + \frac{1}{2} \rho v_2^2$

○ فرق الضغط (أفقية): $\Delta P = \frac{1}{2} \rho v_2^2 - \frac{1}{2} \rho v_1^2$

○ فرق الضغط مع ثبات السرعة: $\Delta P = \rho g \Delta h$

○ سرعة تدفق الماء من ثقب خزان: $v = \sqrt{2 g \Delta h}$

○ القوة: $F = PA$ كثافة المادة: $\rho = \frac{m}{V}$ كثافة الطاقة $E = PV$

1) $\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$

2) $PV = nRT$

القانون العام

○ **قوانين الغازات** $P_1 V_1 = P_2 V_2$ بويل

○ $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$ شارل

○ $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$ لوساك

○ عدد المولات $n = \frac{m_{gas}}{M_{mole}} = \frac{N_{gas}}{N_A}$

الوحدة الثالثة - المجال والجهد الكهربائي:

قوانين القوة الكهروستاتيكية F

○ من كولوم: $F = \frac{K q_1 q_2}{r^2}$

○ كولوم بدلالة السماحية: $F = \frac{q_1 q_2}{4 \pi \epsilon_r \epsilon_0 r^2}$

قوانين شدة المجال E: (N/C or V/m)

○ مجال ناتج من شحنة متحركة q: $E = \frac{F}{q}$

○ مجال شحنة نقطية غير منتظم: $E = \frac{KQ}{r^2}$

○ مجال منتظم (الوحي مكثف): $E = \frac{\Delta V}{d}$

قوانين الجهد الكهربائي V: (V or J/C)

○ من طاقة وضع لنقل شحنة q: $V = \frac{E_p}{q}$

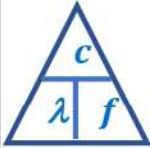
○ جهد شحنة نقطية غير منتظم: $V = \frac{KQ}{r}$

○ جهد لوحي مكثف منتظم: $\Delta V = E d$

○ تغير طاقة الوضع الكهربائية: $\Delta E_p = \Delta V q = E d q$

○ معادلة التعجيل: فرق جهد $\Delta V = q$ سرعة $\frac{1}{2} m v^2$

الوحدة السادسة فيزياء الكم



○ طاقة الفوتون: $E = h f$ و $E = \frac{h c}{\lambda}$

○ طاقة الفوتونات: $E = n h f$ و $E = \frac{n h c}{\lambda}$

○ اينشتاين (الظاهرة الكهروضوئية): $E = \phi + E_{Kmax}$

○ جهد $E_K = eV$ $E = h f$ $\phi = h f_0$ $E_K = \frac{1}{2} m v^2$ سرعة

○ $E = \frac{h c}{\lambda}$ $\phi = \frac{h c}{\lambda_0}$

نظرية دي بروي (الطبيعة المزدوجة للإلكترون)

○ $\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{m v} = \frac{h}{\sqrt{2 m E_k}} = \frac{h}{\sqrt{2 e V m}}$

○ معادلة التعجيل: سرعة $E_K = eV = \frac{1}{2} m v^2$

○ زخم الفوتون: $P = \frac{h}{\lambda} = \frac{h f}{c} = \frac{E}{h}$

○ تجربة طومسون (حساب نسبة الشحنة للكتلة):

○ عند واتزان المجالين E و B: $v = \frac{E}{B}$

○ المجال المغناطيسي (المعادلة السحرية): $B q r = m v$

○ لحساب نسبة الشحنة إلى الكتلة: $\frac{q}{m} = \frac{v}{B r} = \frac{E}{B^2 r}$

○ تجربة ميليكان (حساب شحنة الإلكترون):

○ حساب شحنة قطرة الزيت: $q = \frac{m g}{E} = \frac{m g d}{\Delta V}$

○ ΔV على قطرة الزيت: $\Delta V = \frac{4 \pi r^3 \rho g d}{3 n e}$

○ عدد الإلكترونات على قطرة الزيت: $n = \frac{q}{e}$, $q = n e$

الوحدة الخامسة الديناميكا الحرارية

حساب الشغل بيانياً: المساحة تحت مخطط PV

○ $Area \Delta = \frac{1}{2} b h$, $Area \square = w L$

○ $Area \text{ squar} = L^2$, $Area O = \pi r^2$

○ شبه منحرف $= \frac{1}{2} (b_1 + b_2) h$

○ حساب الشغل بالقانون إذا كان الضغط ثابت:

○ $W = P \Delta V = P (V_2 - V_1)$

○ الطاقة الداخلية من الحرارة للمواد الصلبة والسائلة:

○ عند تسخين المادة: $Q = m c \Delta T$

○ عند تغير الحالة: $Q = m L_f$

○ الطاقة الداخلية للغاز المثالي: $U = \frac{3}{2} n R T$

○ معادلة الحالة للغاز المثالي: $P V = n R T$

○ القانون الأول الديناميكا الحرارية: $\Delta U = Q - W$

○ الإنتروبي لنظام: $\Delta S = \frac{Q}{T}$

