

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج القطرية



## ملخص قوانين مسائل الفيزياء نهاية الفصل

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-04-25 18:59:04

## التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الثاني عشر التكنولوجي



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

## روابط مواد المستوى الثاني عشر التكنولوجي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

## المزيد من الملفات بحسب المستوى الثاني عشر التكنولوجي والمادة فيزياء في الفصل الثاني

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

1

[مراجعة شاملة للوحدة السادسة فيزياء الكم](#)

2

[اختبارات ومسائل في الوحدات الثالثة والرابعة والخامسة والسادسة](#)

3

### 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:  $V = \frac{E_p}{q}$

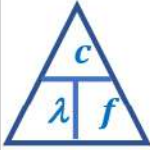
○ جهد شحنة نقطية غير منتظم:  $V = \frac{KQ}{r}$

○ 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:  $q = \frac{m g}{E} = \frac{m g d}{\Delta V}$

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

