
الكشف عن بعض الأنواع:

- * الكشف عن غاز H_2 بتقريب عود ثقب مشتعل ينطفئ بفرقة.
- * الكشف عن غاز O_2 بتقريب عود ثقب مشتعل يزداد اشتعالاً.
- * الكشف عن غاز CO_2 بمروره في ماء الجير يتعكر.

الكشف عن بعض الشوارد

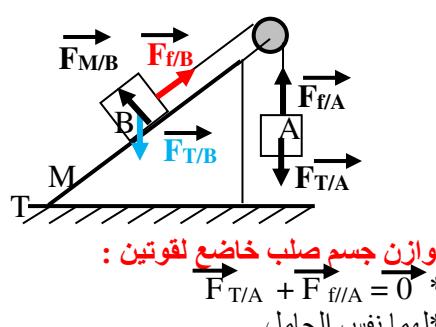
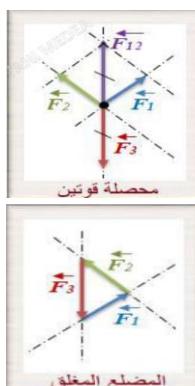
الناتج	الكافش	الشاردة
راسب أبيض يسود في وجود الضوء	نترات الفضة $AgNO_3$	الكلور Cl^-
راسب أخضر		الحديد الثنائي Fe^{2+}
راسب أحمر صدئي	هيدروكسيد الصوديوم $NaOH$	الحديد الثلاثي Fe^{3+}
راسب أبيض		الزنك Zn^{2+}
راسب أزرق		النحاس Cu^{2+}
راسب أبيض		الألمنيوم Al^{3+}
راسب أبيض	كلور الباريوم $BaCl_2$	الكبريتات SO_4^{2-}
راسب أبيض		الكالسيوم Ca^{2+}

الدينان: الظواهر الميكانيكية

* تفاصيل شدة القوة بالربيعية ووحدتها النيوتن (N) \rightarrow

* **النفق**: هو قوة جذب الأرض لجملة ميكانيكية ورموزه.

علاقة الثقل بالكتلة: $P = m \times g$



توازن جسم صلب خاضع لقوتين :

$F_{T/A} + F_{f/A} = 0$

* لهما نفس الحامل.

توازن جسم صلب خاضع إلى ثلاثة قوى غير متوازية :

$F_{T/B} + F_{M/B} + F_{f/B} = 0$

* حواجز القوى في نفس المستوى وتلتقي في نقطة واحدة

لسلامتك لا تنسي توصيل المأخذ الأرضي لتحمي نفسك من صدمة كهربائية أما القاطع القاضلي والمنصهرة لحماية الدارة من الاستقصار أو الارتفاع المفاجئ لشدة التيار.

* يصاب الشخص بصدمة كهربائية عند ملامسته لسلك الطور أو الطور والحيادي معاً.

الدينان: المادة وتحولاتها

الشاردة السالبة: Br^- , CO_3^{2-} , NO_3^- , Cl^- , SO_4^{2-} , O^{2-} , F^- , Zn^{2+} , Ag^+ , Sn^{2+} , Pb^{2+} , Na^+ , H^+ , Fe^{2+} , Fe^{3+} , Al^{3+} , Cu^{2+}

التحليل الكهربائي البسيط

التحليل الكهربائي لكلور الزنك: $ZnCl_2$

* تتجه الشوارد الموجة Zn^{2+} نحو المهبط (-) لتكسب الكترونات ويتربّس المعدن، بينما الشوارد السالبة Cl^- تتجه نحو المصعد (+) لنفقد الكترونات وينطلق غاز الكلور (لون أخضر)

نماذج التحليل الكهربائي بمعادلة كيميائية:

عند المصعد: $2Cl^-_{(aq)} \rightarrow 2e^- + Cl_2(g)$

عند المهبط: $Zn^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightarrow Zn_{(s)}$

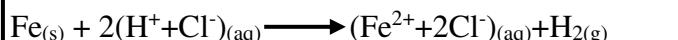
الاجمالية: $Zn^{2+}_{(aq)} + 2Cl^-_{(aq)} \rightarrow Zn_{(s)} + Cl_2(g)$

ملاحظة: يستعمل التحليل الكهربائي في الغلفنة أي طلاء جسم بالمعدن: كالذهب، الفضة، النحاس.....

بعض التفاعلات الكيميائية:

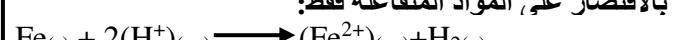
تفاعل محلول حمضي مع معدن:

بالصيغة الشاردية:



بالصيغة الجزيئية:

بالاقتصار على، المواد المتفاعلة فقط:



تفاعل محلول حمضي مع معدن:

بالصيغة الشاردية:



تفاعل محلول ملحي مع معدن:

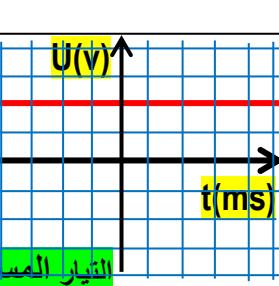


المدينان: الظواهر الكهربائية

طرق التكهرب: بالدلك / باللمس / بالتأثير.

يرمز للإلكترون بـ e^- ، وقدر شحنته بـ

$$e = -1.6 \times 10^{-19} C$$



الدور: $T = Sh \times n$ وحدته الثانية S

التوتر الاعظمي: $U_{max} = Sv \times n$ وحدته الفولط V

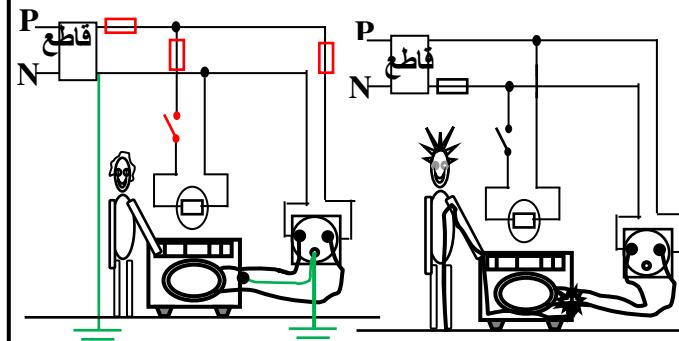
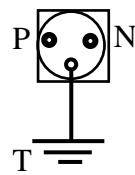
التوتر: $F = 1 / T$ وحدته الهرتز Hz

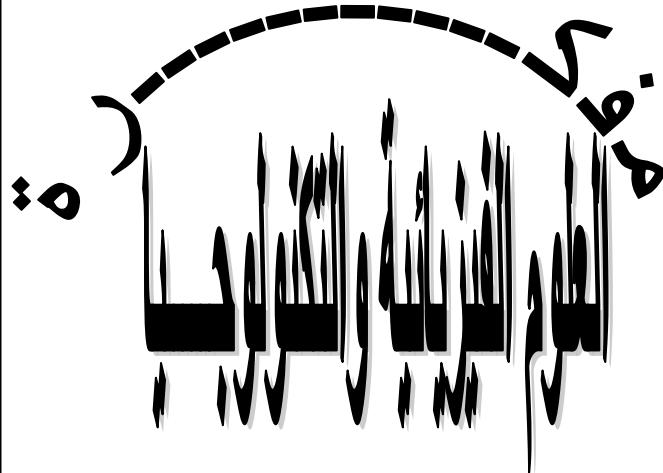
التوتر الفعال: $U_{eff} = U_{max} / \sqrt{2}$

الشدة المنتجة للتيار المتناوب: $I_{max} = I_{eff} \sqrt{2}$

الامان الكهربائي:

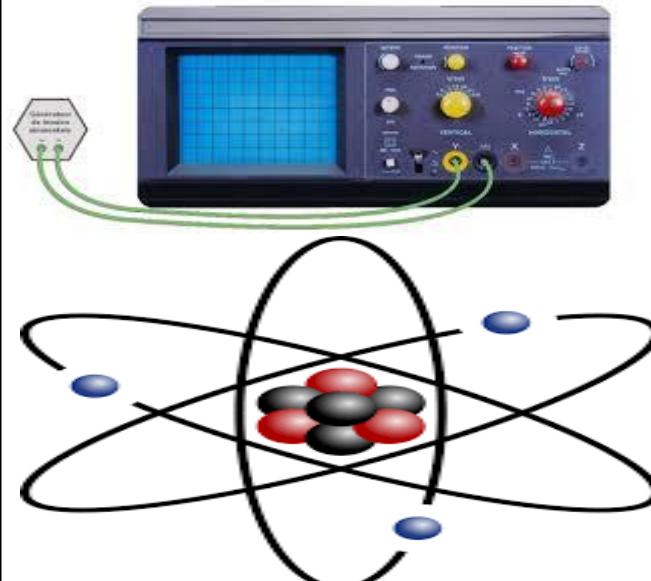
* يمكن الكشف عن مراقب المأخذ الكهربائي بمفك البراغي كافش الطور أو الفولطmeter (أو متعدد القياسات).





لسنة الرابعة متوسط

إعداد الأستاذ:



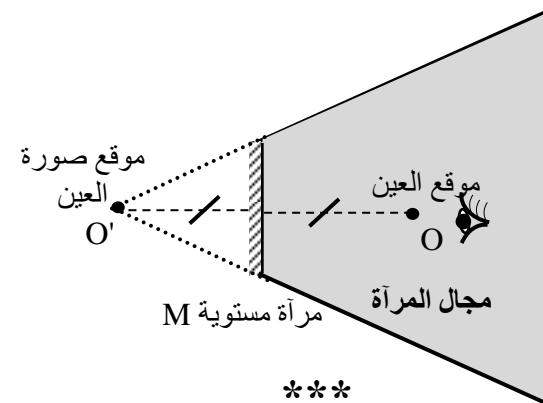
2019/2018: كلية التربية البدنية

* كل من الشعاع الوارد والمنعكس والناظم تقع في نفس مستوى الورود

$$i = r$$

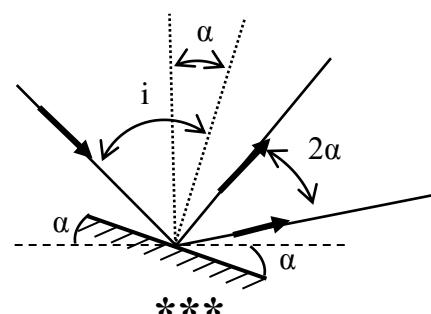
* زاوية الورود = زاوية الانعكاس أي:

مجال المرأة المستوية:



المرأة الدوارة:

عند تدوير مرأة مسطوية بزاوية (α) يدور الشعاع المنعكس بضعف هذه الزاوية (2α) وتكون جهة دوران الشعاع المنعكس مع جهة دوران المرأة المسطوية معبقاء الشعاع الوارد



مجال تطبيقها	مجال الرؤية	خصائص الصورة الافتراضية	مرأة المسطوية
تستخدم في البيوت محلات الخياطة	محدود	وهي معاكسة الجانبين ومتناهية مع الجسم بالنسبة للمرأة	

*** انتهى ***

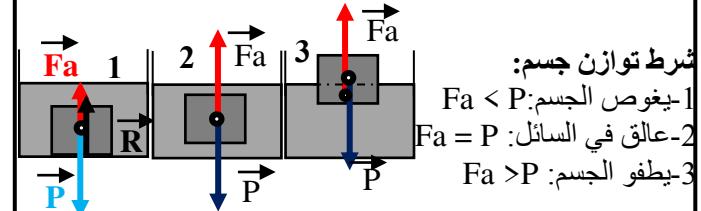
دافعة ارخميدس :
* شاقوليه من الأسفل إلى الأعلى .

* شدتها تساوي ثقل السائل المزاح :
* نقطة التأثير : في مركز ثقل الجسم المغمور في السائل .
العوامل المؤثرة في دافعة ارخميدس :
* تزداد الدافعة بزيادة حجم الجسم المغمور

* تتعلق الدافعة بالكتلة الحجمية (ρ) للسائل الذي فمر فيه الجسم

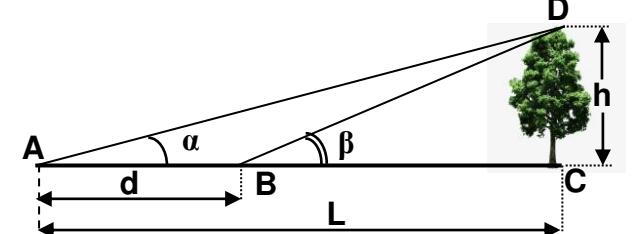
$$F_a = \rho \times V \times g$$

$$g : N/ Kg , \rho : Kg/ m^3 , V : m^3$$



الميدان: الضوء

طريقة التقليث:



$$h = d \cdot \frac{\tan \beta \cdot \tan \alpha}{\tan \beta - \tan \alpha}$$

$$L = d \cdot \frac{\tan \beta}{\tan \beta - \tan \alpha}$$

قانون الانعكاس:

