متوسطة عيسو صالح مزرير المسيلة



موقع فيزياء غليزان P48 www.physique48.org



عزيزي الطالب: هذا الملخص ليس كل البرنامج و إنما مقتطفات من كل الوحدات، لكن عليك به و بالإكثار من التطبيقات أو إعادة حـــل

نجاحك يساوي عطلة سعيدة. نجاحك دليل وجودك.

تحنياتي لكم بالرفيق والنجاح

االمجال االأول: االطوالهراالليكانيكية

الجملة الميكانيكية: جسم أو جزء من جسم أو مجموعة أجسام معينة. فائدتها: تحديد كل الأفعال التي يمكن أن تؤثر عليها.

الفعل الميكانيكي: فعل يؤثر على جملة فيؤدي إلى :- تغير حالتها الحركية . . تغير مسار حركة جملة - تغير شكل جملة .

ينتج الفعل الميكانيكي بين جملتين عندما تؤثر إحداهما على الأخرى . أنواعه: 1- فعل تلامسي: متوضع على جزء من جملة أو موزع على كامل

2- فعل مؤثر عن بعد .

نمذجة الفعل الميكانيكي : ننمذج فعل جملة ميكانيكية (A)على جملة ميكانيكية (B) بقوة $F_{A/B}$ (ونعنى بها القوة التي تؤثر بها الجملة $F_{A/B}$ مميزات (عناصر القوة): 1- بداية فعل القوة 2- الحامل (المنحي) 3 - الاتجاه 4 - الشدة (القيمة).

تمثيل القوة : كل قوة ننمذجها (نمثلها)بشعاع مميزاته هي : 1- بدايته: بداية فعل القوة. 2- حامله: مستقيم و هو حامل القوة.

4- طويلته: يؤخذ وفق سلم يناسب قيمة القوة. 3- جهته : جهة القوة

وحدة القوة: النيوتن (N) جهاز قياسها: الربيعة (الدينامو متر).

ثقل جملة : القوة التي تؤثر بها الأرض (T)على جملة(S). ورمزه: P_{T/S} .

3- الشدة : P=m . g الكتلة بـ g) (Kg الجاذبية بـ P=m . g

االقوة والحالة الحركية لجملة

سبب تغير سرعة جملة (بالزيادة أو بالنقصان) مرتبط بوجود قوة تؤثر فيها .

عندما تتحرك الجملة بحركة مستقيمة منتظمة (مسار مستقيم وسرعة ثابتة)

وحدة الثقل: النيوتن (N) جهاز قياسه: الربيعة (الدينامو متر).

- سرعة متزايدة: وجود قوة اتجاهها مع اتجاه حركة الجملة. - سرعة متناقصة : وجود قوة اتجاهها معاكس لاتجاه حركة الجملة .

مميز ات ثقل جملة : 1- الحامل : الشاقول 2- الجهة :من الأعلى إلى الأسفل

الذرة متعادلة كهربائيا :عدد الشحنات الكهربائية الموجبة (التي تحملها

النواة)=عد الشحنات السالبة (التي تحملها الالكترونات) التعاطيس التعالم المتعاطيس

الحقل المغناطيسي المتولد عن تيار كهربائي

بنية الذرة: تتكون من: 1- نواة ذات شحنة موجبة.

تجربة أرستد: كلُّ ناقل يجتازه تيار كهربائي يولد حقلا مغناطيسيا (الدليل انحراف الإبرة الممغنطة).

الكهرباء الساكنة: دراسة الشحنات الكهربائية في حالة سكون (تتولد في العوازل)

2- كهرباء ذات شحنة كهربائية سالبة -.

الشحنة العنصرية:أصغر شحنة كهربائية يمكن قياسها سواء كانت + أو-

قيمة الشحنة : $\frac{e=1.6.10^{-19} \text{ C}}{e=1.6.10^{-19}}$ (وحدتها :الكولون(أو الكولوم C).

كمية الكهرباء لعدد من الالكترونات : q = n e : عدد الالكترونات)

- بنوعين مختلفين من الكهرباء يتجاذبان .

2- الكترونات: تدور حول النواة ،ذات شحنة سالبة.

التكهر ب: عملية اكتساب أو فقدان شحنات كهر بائية .

طرق التكهرب: 1- الدلك (الاحتكاك) 2- التأثير 3- التلامس.

أنواع الكهرباء: 1- كهرباء ذات شحنة كهربائية موجبة + .

الجسمان المكهربان: - بنفس النوع من الكهرباء يتنافران.

مميزاته: شدته: تتعلق بشدة التيار الكهربائي (I).

اتجاهه: قاعدة اليد اليمني: الإبهام: اتجاه شدة التيار الكهربائي (١). الأصابع المقوسة: اتجاه الحقل (B).

فعل مغناطيس على حزمة الكترونية: تنحرف الحزمة الالكترونية الواقعة تحت تأثير الحقل المغناطيسي (أنبوب كروكس).

القوة الكهرومغناطيسية

<u>شروط وجود ها:</u> 1- وجود تيار كهربائي .

2- وجود حقل مغناطيسي.

اتجاهها: حسب قاعدة أصابع اليد اليمني: الإبهام: القوة F.

السبابة: شدة التيار (I).

الوسطى: الحقل (B).

حاملها: مستقيم عمودي على الساق.

اتجاه خطوط الحقل(B) في مغناطيس حرف U: من N إلى S. تطبيقاتها: المحركات الكهربائية ،الجرس الكهربائي

فإنها لا تكون خاضعة لأبة قوة N و f= 0

قوة الاحتكاك: الفعل الميكانيكي الناتج عن تلامس جملتين ميكانيكيتين أثناء الحركة مظاهره: 1- احتكاك مقاوم: يعرقل حركة الجملة.

صلب: في الأجسام الصلبة ونمثله بقوة ثابتة .

مائع: (سائلة وغازية) ونمثله بقوة قيمتها تتغير بتغير قيمة السرعة.

اتجاهه: معاكس لجهة حركة الجملة.

2- احتكاك محرك: يساعد على الحركة ويتمثل في الاحتكاك الملتصق بالأرض. اتجاهه: نفس اتجاه حركة الجملة.

التوتر والتيار الكهريائي

التحريض الكهر ومغناطيسي: تحريك مغناطيس داخل وشيعة (أو العكس) ينتج عنه تيار كهربائي متناوب.

التيار المتولد: تيار متحرض الوشيعة: متحرض. المغناطيس: محرض. تطبيقاتها: إنتاج تيار كهربائي مثل المولدات (دينامو دراجة).

شروط وجود تيار كهربائي: 1- حركة إحداهما (مغناطيس أو وشيعة) 2- و شيعة + مغناطيس.

.0		
التيار المتناوب	التيار المستمر	
رمزه: ~ رمز المولد:	رمزه: = رمز المولد:	
تتغير عدة مرات في الثانية .	انتقال I : من + إلى -	
تتغير شدته وتوتره ،لهما قيمة عظمي	شدته : ثابتة .	
وصىغرى .		
تهتز الإبرة الممغنطة	انحراف الإبرة الممغنطة .	
صعود الغازين في كلا المسريين.	O2 : المصعد H ₂ : المهبط	
مصادره: المنوبات ،دينامو دراجة	مصادره: البطاريات ،الأعمدة	
راسم الاهتزاز المهبطي	راسم الاهتزاز المهبطي	

الأمن الكهريائي

خطار التيار: الصعق الذي يؤدي إلى الموت - الحرائق و الانفجارات. فقدان الوعي ، توقف التنفس بسبب تشنج العضلات - توقف الدورة الدموية... الأسباب: حدوث دارة قصيرة - تحمل الشبكة اكبر من استطاعتها .

. 1 2 3	<u> </u>
$_{ m T}$ بع للتيار يتكون من $_{ m O3}$ أقطاب : طور P وحيادي	<u>لمأخذ الكهربائي :</u> من
ِظيفته	الجهاز و
كشف عن الطور – مراقبة مرور التيار الكهربائي.	كاشف التيار ا
ركب جهة الطور ، حماية الدارة من أي خلل عند زيادة شدة	الصهور ي
تيار (في حالة حدوث دارة مستقصرة)	
جهاز حساس يقيس شدة التيار بين الطور والحيادي- يركب	القاطع الآلي
ي بداية الدارة – يقطع التيار آليا عند حدوث دارة مستقصرة	ف ا
و عند تجاوز استطاعة الشبكة الحد المحدد .	,
للك معدني يوصل من الغطاء المعدني للآلات إلى الأرض.	المأخذ س
حماية من الصدمات الكهربائية. (التفريغ الأرضي)	الأرضي
. 7 . 1	1.0011100 801 00

بعض الاحتياطات الامنية:

- التغليف الجيد للأسلاك ووضع نواقل مناسبة تركيب منصهرات مناسبة (فواصم) - توصيل الشبكة بقاطع آلى حسّاس مناسب - توصيل الدارات بمأخذ أرضّى .
- تجنب لمس الأسلاك الكهربائية العارية أو الملقاة على الأرض أو الأجهزة والأيدي مبللة . عدم لمس شخص مكهرب بل يجب قطع التيار مباشرة .

اللمجال الثالث :: اللائة وتحولاتها

الشاردة والمحلول الشاردى:

المحلول المائي: يتكون من مذيب (ماء مقطر) + مذاب. المحلول الجزيئي: غير ناقل للتيار الكهربائي (مثل: ماء + سكر). المحلول الشاردى: ناقل للتيار (مثل محلول ملح الطعام -Na++Cl). الشاردة: ذرة اكتسبت (أو فقدت) الكترونا(أو أكثر).

(3 3) 33	
الشاردة السالبة: ذرة اكتسبت	الشاردة الموجبة : ذرة فقدت الكترونا
الكترونا أو أكثر مثل: · Cl- , O ²⁻ , F	أو أكثر مثل : Na+, Al ³⁺ ,Fe ²⁺

التحليل الكهربائي البسيط: ظاهرة كهر وكيميائية تحدث عند مرور تيار كهربائى فى محلول شاردى .

أهميته: 1- استخلاص المعادن والحصول على معادن نقية.

2- تحضير الغازات صناعيا 3- الطلاء الغلفاني .

كيفية حدوثه: عند مرور تيار الكهربائي في محلول شاردي تنتقل الشوارد الموجبة والسالبة معا في اتجاهين متعاكسين .

مثال : تحليل محلول كلور الزنك : Zn ²⁺ + 2 Cl		
المهبط - : تتجه إليه الشوارد الموجبة	المصعد + : تتجه إليه الشوارد السالبة	
Zn^{2+} تتجه إليه شوارد الزنك	تتجه إليه شوارد الكلور ^{-Cl}	
يترسب معدن الزنك Zn .	Cl_2 ينطلق غاز الكلور	
Zn^{2+} _{5qa-} + 2è \longrightarrow $Zn_{(S)(}$	$2Cl^{-}$ (aq) $2\grave{e} + Cl_{2(g)}$	

المعادلة الإجمالية:

$(Zn^{2+} + 2Cl^{-})_{aq} \longrightarrow Zn_{(S)} + Cl_{2(g)}$ تفاعل حمض كلور المآء مع معدن الحديد

 $Fe_{(s)} + 2 (H^+ + 2Cl^-)_{aq}$ $H_{2(g)} + (Fe^{2+} + 2Cl^-) : 1$ الصيغة الشاردية $Fe_{(s)} + 2H^{+}_{aq}$ $H_{2(g)} + Fe^{2+}_{aq}$: مبدأ تعديل معادلة: الصيغة الجزيئية: انحفاظ الكتلة.

الصيغة الشاردية: انحفاظ الكتلة والشحنة.

الفرد الكيميائي: يمكن أن يكون ذرة أو جزي ء أو شاردة. النوع الكيميائي بتكون من عدد كبير من الأفر اد الكيميائية .

- 1- الكشف عن شار دة الكلور · Cl : المحلول + نتر ات الفضة فينتج ر اسب أبيض(كلور الفضة AgCl) يسود عند تعرضه للشمس.
- Fe^{2} : الكشف عن شار دة الحديد الثنائية Fe^{2} : المحلول + هيدر و كسيد الصو ديو م فينتج راسب أخضر (هيدروكسيد الحديد الثنائي (Fe(OH)).
- 3- الكشف عن شاردة الحديد الثلاثية +Fe3: المحلول + هيدروكسيد الصوديوم فينتج راسب أحمر صدئي (هيدروكسيد الحديد الثلاثي3(Fe(OH)).
 - 4- الكشف عن شاردة النحاس الثنائية + Cu2 : المحلول + هيدر وكسيد الصوديوم فينتج راسب أزرق (هيدروكسيد النحاس الثلاثي2(Cu (OH)).
- 5- الكشف عن شاردة الكبريتات-SO₄2: المحلول + كلور البار يوم فينتج راسب أبيض (كبر يتات البار يوم BaSO₄).

اللمجال اللرابع: : اللظوالهر اللضوئينة

اختلاف أبعاد منظر الشيء باختلاف زاوية النظر الشيء يونية البياد النظر دور العين في الرؤية : تؤدي العين دورا هاما في رؤية الجسام بشكل مباشر إذ تبدو الأجسام المتماثلة مختلفة الأبعاد في حين يمكن تشوه الأشكال وتغير أبعادها حسب موقع العين منها .

شر وط الروية الكاملة: وصول كل الأشعة الصادرة من الجسم أو المنعكسة

زاوية النظر: تقع بين أبعاد الجسم المنظور إليه ومركز النظر .

- تصغر زاوية النظر بالابتعاد عن الجسم ،وللتمكن من الرؤية الكاملة . (زاوية النظر بالراديان تساوي بالتقريب ظل الزاوية)

أهميتها: تحديد الأبعاد (خاصة الأبعاد النجوم أو الكواكب عن الأرض أو الشمس). المراق المستوجة

المراة المستوية: سطح مستو عاكس للضوء.

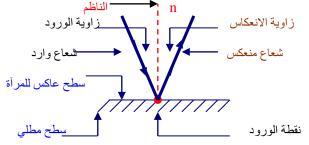
دورها: إعطاء صورة افتراضية (وهمية) لجسم حقيقي ومتناظر معه. خصائصها: 1- الخيال وهمي ومناظر للجسم.

2- الخيال يقع خلف المرآة المستوية .

3- الخيال غير مقلوب .

قانونا الانعكايي

القانون الأول: الشعاعان:الوارد والمنعكس والناظم يقعان في نفس المستوي. القانون الثاني : زاوية الانعكاس r =زاوية الورود i



مبدأ رجعان الضوء: إن الطريق الذي يتبعه الضوء مستقل عن جهة انتشاره.

مجال مرآة مستوية

منطقة من الفضاء يمكن للعين مشاهدتها عبر مرآة مستوية. · محدود بمخروط رأسه خيال العين وقاعدته محيط المرأة ..

- يتعلق مجال مر أة مستوية ب: - أبعاد المر أة ·

وضع الشخص بالنسبة للمرآة

المرآة الدوارة: إذا سقط شعاع ضوئي على مرآة مستوية و دارت بزاوية α حول محور عمودي على مستوى الورود فان الشعاع المنعكس يدور في الجهة نفسها بز او ية قدر ها 2α