



ثلاثية III

فرض مراقبة عدد 3

اختبار -1-

المدة الزمنية : 30 دقيقة

تمرين 1 (7.5 نقاط)

1/ أعد كتابة البيانات التالية و أكمل الفراغات الموجودة فيها بما يناسب من العبارات التالية :

قلويته - أكبر - حموضته - كبرت - شاردية - صغرت - سبعة - متعادل.

أ- المحاليل القلوية هي محاليل ذات pH من pH الماء النقي في نفس درجة الحرارة

. و في درجة حرارة 25°C تكون قيمة pH المحلول القلوي أكبر من

ب- كلما ارتفعت قيمة pH محلول مائي شاردى قيمة تركيزه و زادت درجة

2/ اقرأ البيانات التالية و أجب بصحيح أو خطأ:

أ- لا توجد محاليل حامضية كمشروبات لأنها خطيرة جدًا :

ب- لا يمكن للمحلول الحامضى أن يتحول إلى محلول متعادل :

ج- المحاليل القلوية تتميز بطعم مَرّ و ملمس صابوني :

3/ يحتوي كل سؤال من الأسئلة التالية على ثلاثة اقتراحات من بينها اقتراح واحد صحيح . اختر الاقتراح

الصحيح بوضع العلامة (X) في الخانة المناسبة.

أ- في حوزتنا محلول مائي شاردى (S) درجة حرارته 60°C و ذو pH يساوي 6,8 . علما أنّ قيمة pH

الماء النقي تساوي 6,6 في درجة حرارة 60°C فيكون المحلول (S) :

حامضى . قلوي . متعادل .

ب- pH المحلول المتعادل يتأثر :

بالحرارة فقط بالتركيز فقط بالتركيز والحرارة

تمرين 2 (12.5 نقاط)

في حوزتنا قارورة A تحوي لتر (1L) من محلول حامض الكلور هيدريك ذو $pH_1 = 2$ في درجة حرارة 25°C

1/ عرّف المحلول الحامضى و اذكر مثالين .

2/ قمنا بسكب كمية من محلول حامض الكلور هيدريك حجمها $V_1 = 50\text{mL}$ من القارورة A في كأس اختبار

أ- قارن درجة حموضة محلول حامض الكلور هيدريك في الكأس ودرجة حموضة محلول حامض الكلور هيدريك

في القارورة A . علّل اجابتك .

ب- ما هي قيمة pH محلول حامض الكلور هيدريك في الكأس .

3/ أضفنا إلى الكأس كمية من الماء النقي و قمنا بقيس قيمة pH المحلول في درجة حرارة 25°C فوجدنا

إحدى القيم التالية (10,3 ; 7 ; 2,8 ; 1,3) .

أ- كيف تتغير درجة حموضة محلول حامض الكلور هيدريك بعد إضافة الماء النقي ؟

ب- ما هي قيمة pH محلول حامض الكلور هيدريك في الكأس بعد إضافة الماء النقي . علّل جوابك .

4/ قمنا بمزج محلول حامض الكلور هيدريك مع محلول هيدروكسيد الصوديوم فحصلنا على محلول ثالث يسمى

محلول كلوريد الصوديوم ذو $pH = 7$ و درجة حرارته 25°C .

أ- ما هي طبيعة محلول كلوريد الصوديوم (حامضى أو قلوي أو متعادل) ؟ علّل جوابك .

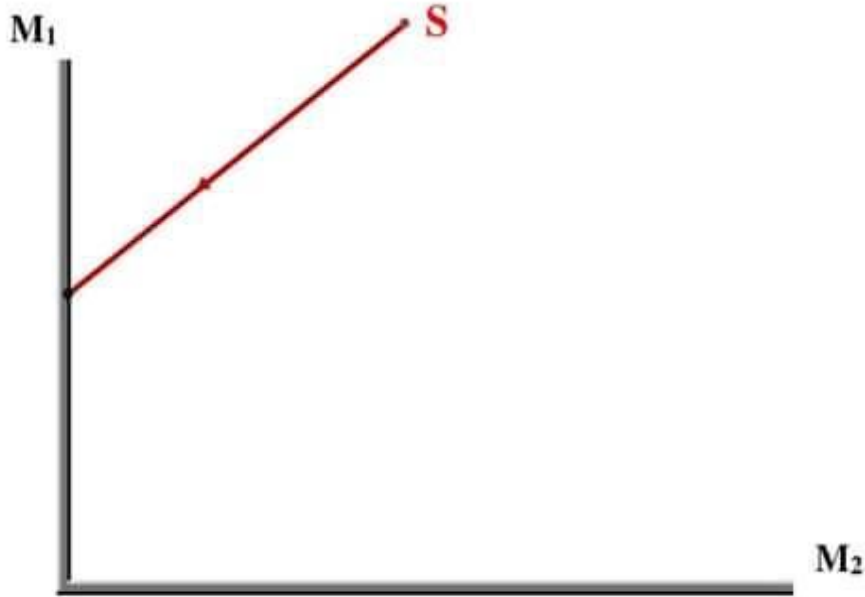
ب- أضفنا كمية من الماء النقي إلى محلول كلوريد الصوديوم . ما هي قيمة pH المحلول ؟ علّل جوابك .





التمرين الثاني

في الرسم التالي المصدر الضوئي S يبعث شعاعا ضوئيا نحو المرآة المسطحة M_1 .



1- عرّف انعكاس الضوء ؟

.....

.....



2- أسرد قانونا الانعكاس؟

.....

.....

.....

.....

3- أكمل رسم الأشعة المنعكسة على المرآة M_1 ثم على المرآة M_2 ؟

عملا موفقا





الأستاذ: بشير ظاهري
التوقيت: 30 دقيقة
الأقسام: 9 أساسى

فرض مراقبة عدد 3
في العلوم الفيزيائية

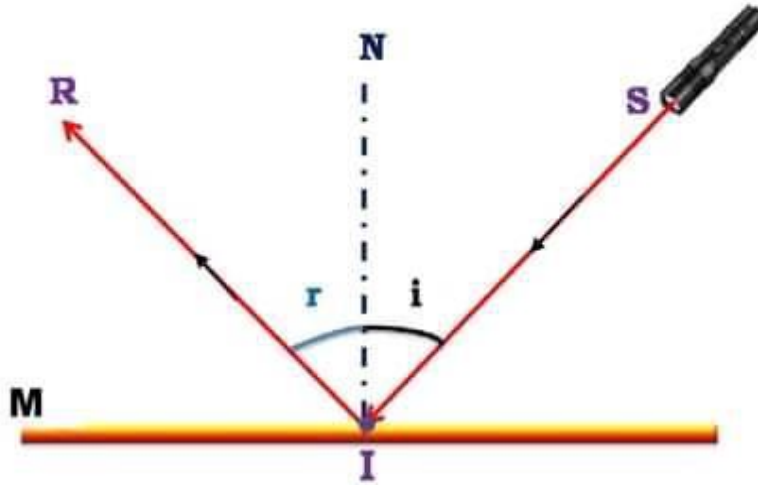
إعدادية أبو بكر الصودي
سيدي بوريد
2022 - 2021

العدد

الاسم: اللقب: القسم: 9.....

التمرين الأول

أكمل الفراغات باعتماد الرسم التمثيلي للأشعة الضوئية:



.....: SI -

.....: IR -

.....: IN -

.....: M -

.....: I -

.....: i -

.....: r -

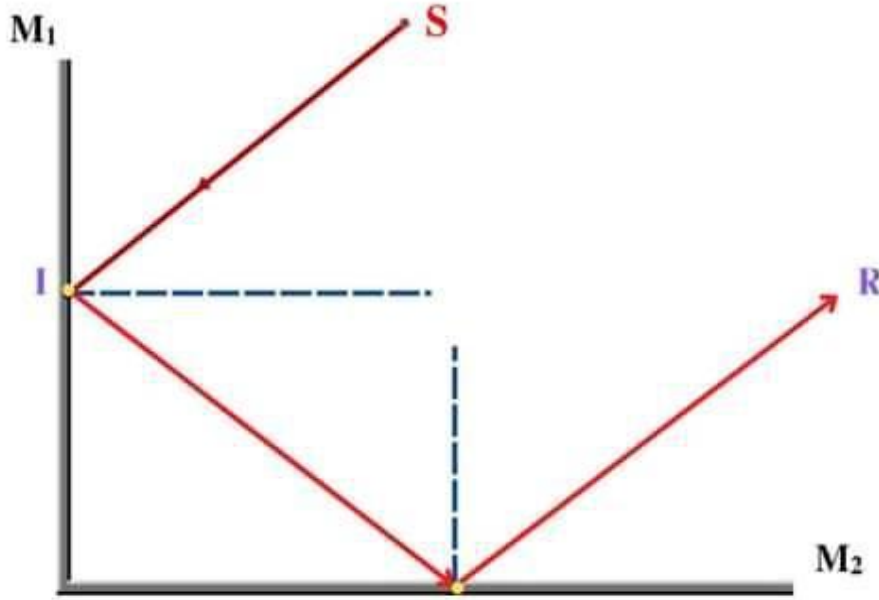
بشير ظاهري





التمرين الثاني

في الرسم التالي المصدر الضوئي S يبعث شعاعا ضوئيا نحو المرآة المسطحة M_1 .



1- عرّف انعكاس الضوء ؟

.....انعكاس الضوء هو ارتداده في منحى معين دون غيره على مستوى سطح صقيل...

2- أسرد قانونا الانعكاس؟

• نص القانون الأول للانعكاس (قانون المستويات)

ينتشر الشعاع المنعكس في مستوى الورود

• نص القانون الثاني للانعكاس (قانون الزوايا)

قيمة زاوية الانعكاس تساوي قيمة زاوية الورود

3- أكمل رسم الأشعة المنعكسة على المرآة M_1 ثم على المرآة M_2 ؟

عملا موفقا





الأستاذ: بشير ظاهري
التوقيت: 30 دقيقة
الأقسام: 9 أساسى

فرض مراقبة عدد 3
في العلوم الفيزيائية

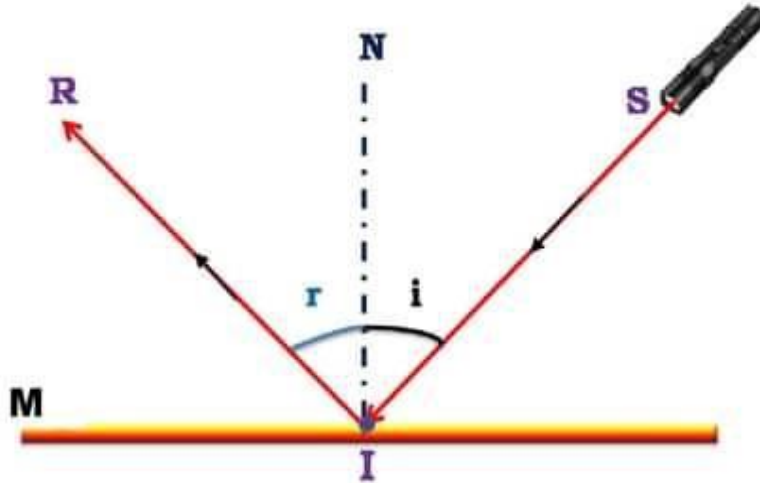
إعدادية أبو بكر الصودي
سيدي بوريد
2022 - 2021

العدد

الاسم: اللقب: القسم: 9.....

التمرين الأول

أكمل الفراغات باعتماد الرسم التمثيلي للأشعة الضوئية:



SI : الشعاع الوارد

IR : الشعاع المنعكس

IN : العمود القائم

M : السطح العاكس

I : نقطة الورود

i : زاوية الورود

r : زاوية الانعكاس

شعاع ظاهر



مرحبا بكم علي منصة مراجعة



COLLEGE.MOURAJAA.COM



NEWS.MOURAJAA.COM

