



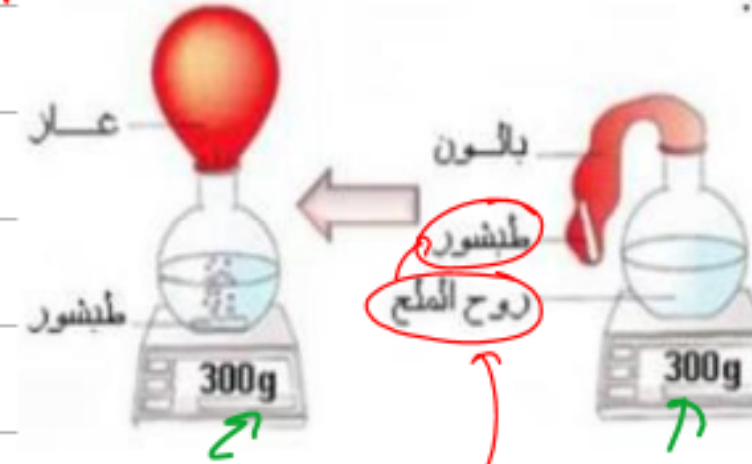
أجريت التجربة الموضحة في الرسم بمساعدة أساتذك.

1- سجل جميع ملاحظاتك في هذه التجربة.

2- حدد نوع هذا التحول ميزراً أجابتك.

3- سم الغاز المنطلق و أكتب صيغته الكيميائية ثم بين طريقة الكشف عنه.

4- عند اجراء التجربة دون بالون فان الميزان يسجل قيمة أقل من 300g بعد التحول.
هل هذا يعني عدم انحفاظ الكتلة؟ بزر أجابتك.



3AM
4AM

نعم التجربة: تأثير روح الملح على الطيبسور

روح الملح = حمض كلور الماء = كلور الهيدروجين
= حمض الكلور

الطيبسور = الكلس = كربونات الكالسيوم

الملاحظة 2:

أخذت ادا طيبسور وتكسر

محلول جديد

حدوث فوران وصاعد غاز

يعكس رائحة الكلس (رائحة الأمونيا)

تتكون فقاعات ماء على

الماء الداخلي للدورة

انكسار قبل التحول مساوية للكتلة بعد التحول

تحول كيميائي المتغير تتغير المواد المتفاعلة

المحلول الجديد (غاز CO_2 ، الماء) ولا يمكن الرجوع

إلى الحالة الأصلية (روح الملح، الطيبسور)

غاز نواتج أكسيد الكربون CO_2

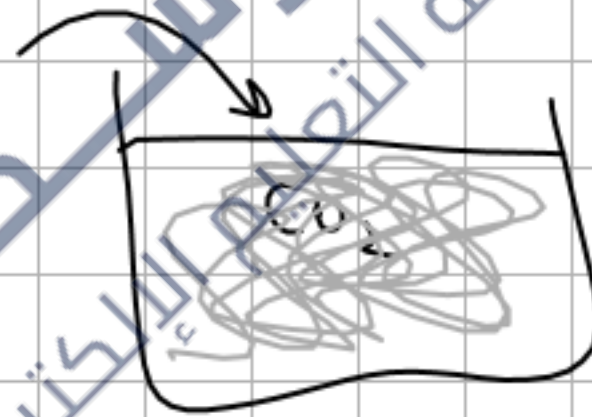
الكلس: حرره عيار الكلس (ماء كبير) صلب

٦) الكتلة تبقى دائماً محفوظة.

- سبب تسجيل الميزان كتلة أقل لا ز الغاز

!تعتبر كما لو اذابت الكتلة طليخة مثل كتلة

محلول والماء فقط



سُفّاف

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

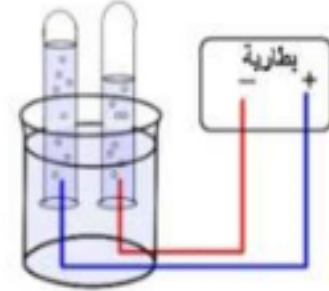
2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الاشتراك



طلب منك أستاذ مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا القيام بتجربة التحليل الكهربائي للماء باستعمال وعاء فولطاي، فلاحظت انطلاق فقاعات غازية ثم كشفت عن الغازين (ثنائي الأكسجين و ثنائي الهيدروجين).
1- اشرح طريقتك في الكشف عن الغازين الناتجين.
2- عرّ عن التحول الحاصل حرفياً و بالنموذج المتراص ثم بالصيغ الكيميائية وفق الجدول التالي:



مواد الحالة الابتدائية (قبل التحول)	مواد الحالة النهائية (بعد التحول)
التعبير عن التحول حرفياً	
التعبير عن التحول بالنموذج الجزيئي	
التعبير عن التحول بالصيغ الكيميائية	

3- ماذا تستنتج فيما يخص انحفاظ الذرات و انحفاظ الجزيئات في التحولات الكيميائية.

الحل:
1- غاز الأكسجين: نقرّب لهب لودّ رقاب من القوّدة
فيزداد سعاله
غاز الهيدروجين: نقرّب لهب لودّ رقاب من القوّدة
قدّمه في فرقة.

2-

قبل التحول

بعد التحول

المسا

غاز الهيدروجين + غاز الأكسجين



خلال التحول الكيميائي الجزيئات غير محفوظة
خلال التحول الكيميائي بفتح الـ، الحفظة
(نوعاً وعدداً)



تمرين

نقوم بحرق 56g من صوف الحديد في 20g من غاز ثنائي الأكسجين وعند نهاية التفاعل تحصلنا على كمية من أكسيد الحديد (الصدأ) و تبقى لنا 4g من غاز ثنائي الأكسجين.

1- ماهي كتلة غاز الأكسجين المتفاعل؟

2- ماهي كتلة أكسيد الحديد الناتج؟

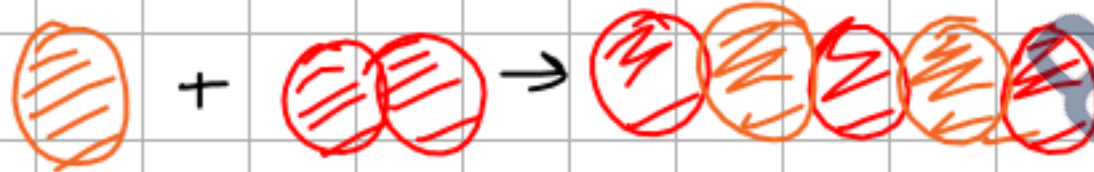
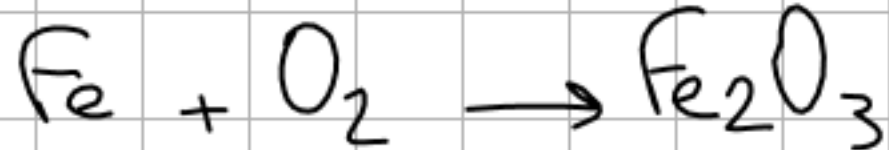
3- عبّر عن هذا التحول الكيميائي بالصيغ الكيميائية ثم بالنموذج المتراس مبينا الحالة الابتدائية والحالة النهائية

المادة الداخلة = المادة الخارجة

المادة الداخلة = المادة الخارجة

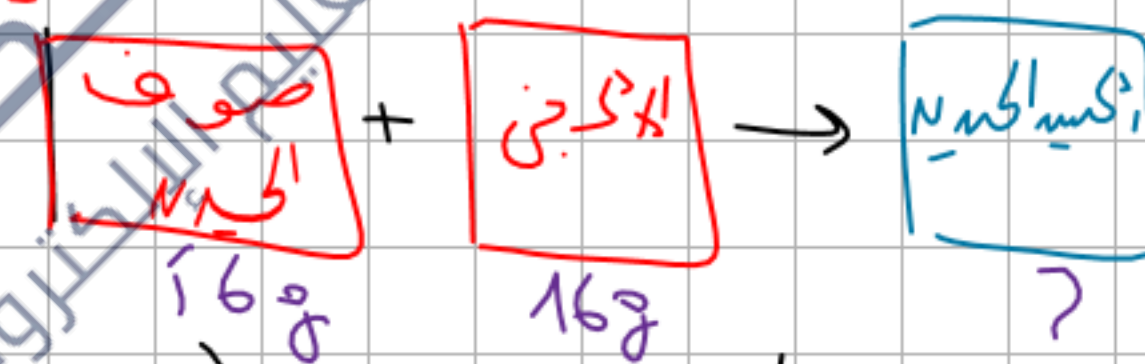
المادة الداخلة = 16 + 56

المادة الداخلة = 72g



كتلة غاز الأكسجين المتفاعل هي:

$$m_{O_2} = 20 - 4 = 16g$$



حسبنا الحفافة الذرية



(5) صلب (8) غاز (9) سائل (10) محلول

قام استاذ عماد بإعلامه أن توفير التهوية يعتبر شرط أساسي لعملية الاحتراق وكمثال لهذا نذكر احتراق الكربون (الفحم) بوجود غاز ثنائي الأوكسجين والذي ينتج عنه غاز ثنائي أكسيد الكربون، اعتمادا على هذا:

1. مانوع هذا التحول؟ علل / كيميائي: العكس: نبحث مواد جديدة (CO_2) ولا يمكن الرجوع إلى له
2. انقل واتمم الجدول التالي مع ابراز الحالة الفيزيائية لكل مادة:

المواد الابتدائية	المواد النهائية
التعبير عن التحول كتابيا	غاز ثنائي أكسيد الكربون → غاز لاكتي + الكربون
التعبير عن التحول بالصيغ	$C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$

3. ماذا تلاحظ حول نوع الذرات و نوع الجزيئات قبل وبعد هذا التحول؟ ماذا تستنتج؟
4. برأيك كيف يمكن الكشف عن غاز ثنائي أكسيد الكربون؟ يتم بزره حار انق الكلس فيعكر

نوع الذرات: لا يتغير (محفوظ)
نوع الجزيئات: يتغير (غير محفوظ)
النتيجة: النموذج الجزيئي يفسر النموذج الكيميائي

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الاشتراك



1. ضع قطعة سكر في مهراس هاون ثم قم بسحقها جيدا وثيقة (01)

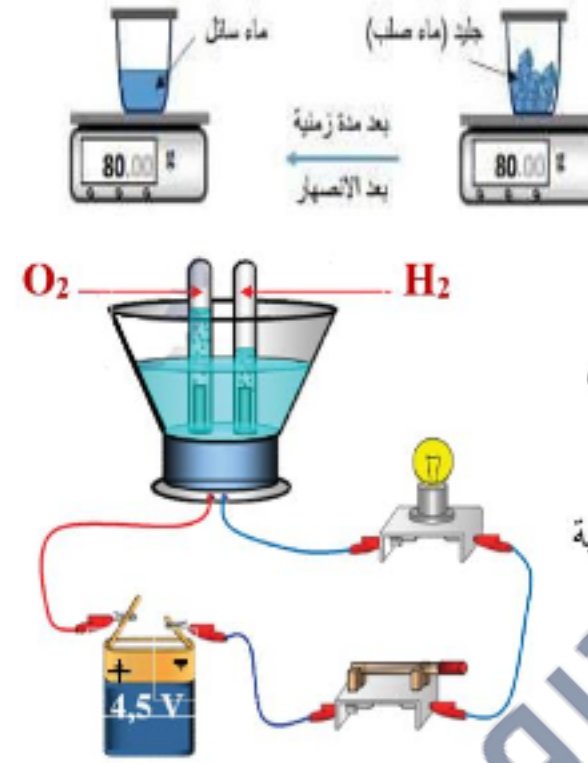
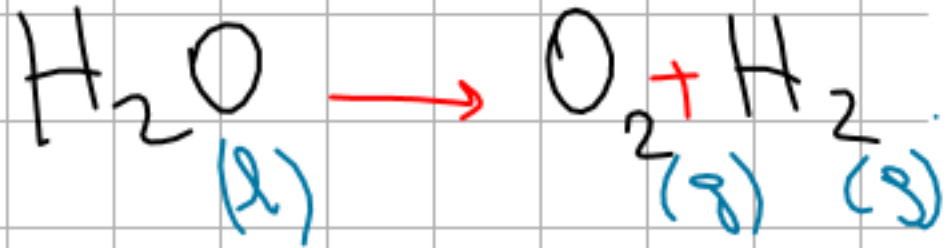
- هل يتغير طعم السكر؟
- ما هو الشيء الذي تغير؟
- ما نوع التحول الحادث؟

2. قم بتسخين قطع سكر (باستعمال موقد بنزن) وثيقة (02)

- ماذا تلاحظ؟ ما نوع التحول في هذه المرة؟
- قارن بين مميزات هذين التحولين؟
- 3. هل تتغير كتلة السكر قبل وبعد التحولين الحادثين؟ برر جوابك؟



(3) خازن الكهرباء : يعرف كلب طور
و جاب فيزياء ارباسحاله
خازن الكهرباء : يعرف كلب طور
تقارب فديسك فز محه



وضع أحمد 80g من الجليد في إناء مغلق و عَرَضَهُ لأشعة الشمس لمدة زمنية.

(1) ما نوع التحول الحاصل للجليد؟ برر إجابتك؟

(2) لماذا لم تتغير كتلة السائل الناتج بعد التحول؟ برر إجابتك؟

(3) بعد ذلك وضع الماء السائل الناتج من التحول في وعاء للتفليل الكهربائي للماء وأغلق القاطعة فأنطلق غازان عند المصيرين.

أ- أعط اسم هذين الغازين وكيف نكشف عنهما؟

ب- عير عن هذا التحول بالصيغ الكيميائية مع تحديد الحالة الفيزيائية

الحل:
1- تحول جزيئات الماء السائلة إلى بخار الماء
حيث يمدد (الماء) ويكسب التوسع
كما أنه يتبدد (الجليد)

2- الكتلة تبقى محفوظة $m = m$ لأن الكتلة لا تتبدد

البرهان: خلال التحول الفيزيائي لا تتغير الكتلة فقولنا

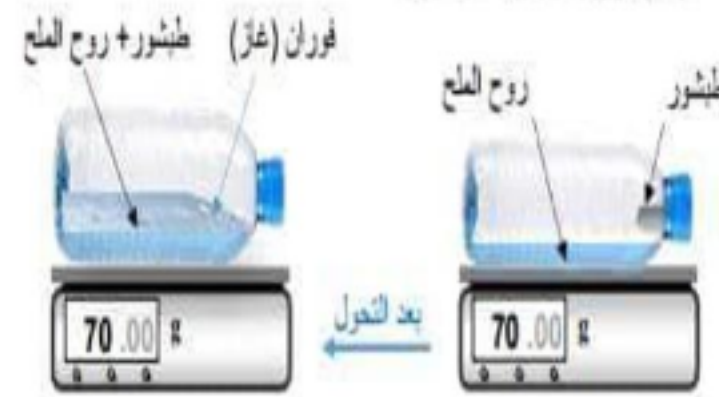
ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الاشتراك



في أحد التجارب الكيميائية التي قام بها محمد الذي يدرس في السنة الثانية متوسط "تحول روح الملح مع الطبشور" بمساعدة أستاذه حيث أدخل قطعة طبشور في قارورة تحتوي على روح الملح ثم أغلق القارورة بسلامة . لاحظ محمد في نهاية التجربة حدوث فوران لقطعة الطبشور و انتفاخ القارورة ، فتبادرت إلى ذهنه عدة تساؤلات .

بما أنك تلميذ سنة ثانية متوسط حاول مساعدته والإجابة على تساؤلاته.

- (1) ما طبيعة التحول الحادث في هذه التجربة؟ برر إجابتك ؟
- (2) استنتج اسم الغ از الذي أدى إلى انتفاخ القارورة علما أنه يعكر رائق الكلس ؟ وأعط صيغته الكيميائية
- (3) لماذا لم تتغير كتلة (الطبشور + روح الملح) بعد التحول ؟ برر إجابتك ؟

O	أكسجين
H	هيدروجين
C	كربون
Fe	حديد
S	كبريت
N	أزوت
Cl	كلور
I	اليود

التحويل الكيميائي

تتواجد مواد صلبة
تغير طبيعة المادة
تتغير المواد إلى بدائل
لا يمكن الوصول إلى
الحالة التي بدلت قد
يمكنه لكن صعوبة

التحويل الفيزيائي

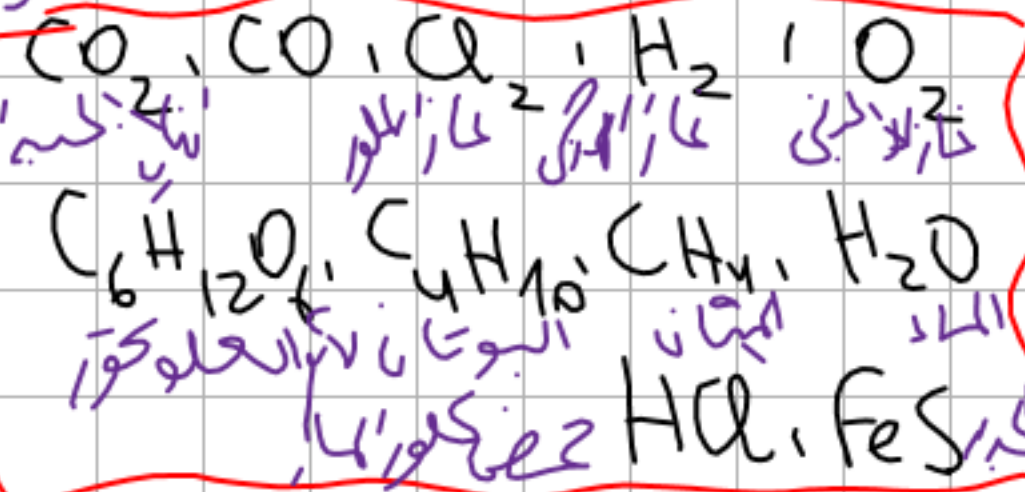
لا تتغير مواد صلبة
لا تتغير طبيعة المادة
لا تتغير المواد إلى بدائل
يمكن الوصول إلى الحالة
لأنه دلت

خلال التحويل الفيزيائي أو الكيميائي المادة تبقى محفوظة

الموزج الجبني يفسر التحويل الفيزيائي فقط

الموزج الجبني يفسر التحويل الفيزيائي والكيميائي

خلال التحويل الكيميائي الذرات محفوظة ترتيباً ومرداً أمثلة الخبز شبات غير محفوظة



أحماض أكسدة الكربون

ثاني أكسيد الكربون

غاز الكلور

غاز الهيدروجين

غاز الأكسجين

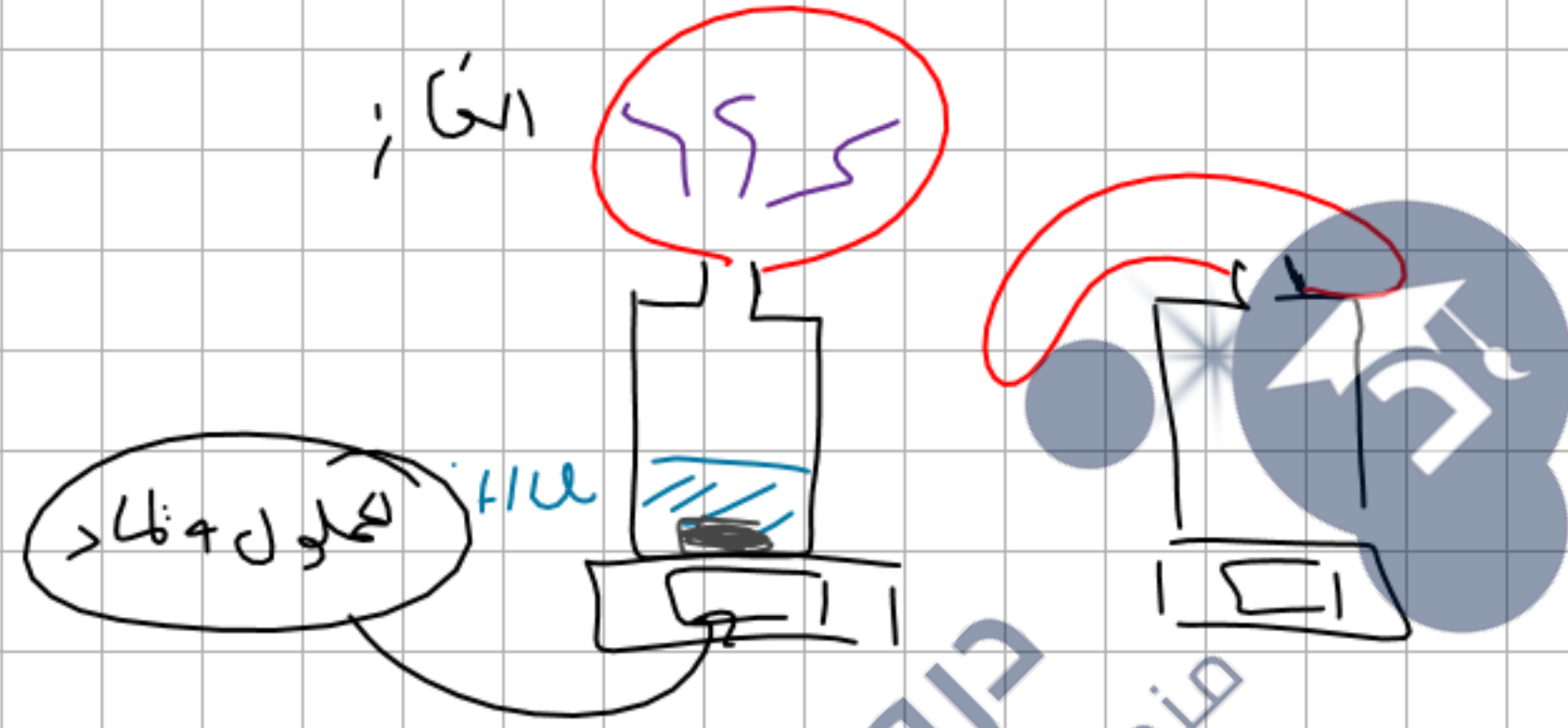
البوتان

الميثان

الماء

حمض كلورائيك

كبريتيد حديد



الحركة والسكون



دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الاشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الاشتراك





2- أكمل ما يلي:

أ- نقول عن جسم أنه متحرك إذا بالنسبة لجسم آخر نعتبره مرجعاً.
ب- نقول عن جسم أنه ساكن إذا بالنسبة لجسم آخر نعتبره مرجعاً.

1

2

3

أحصل على بطاقة الاشتراك

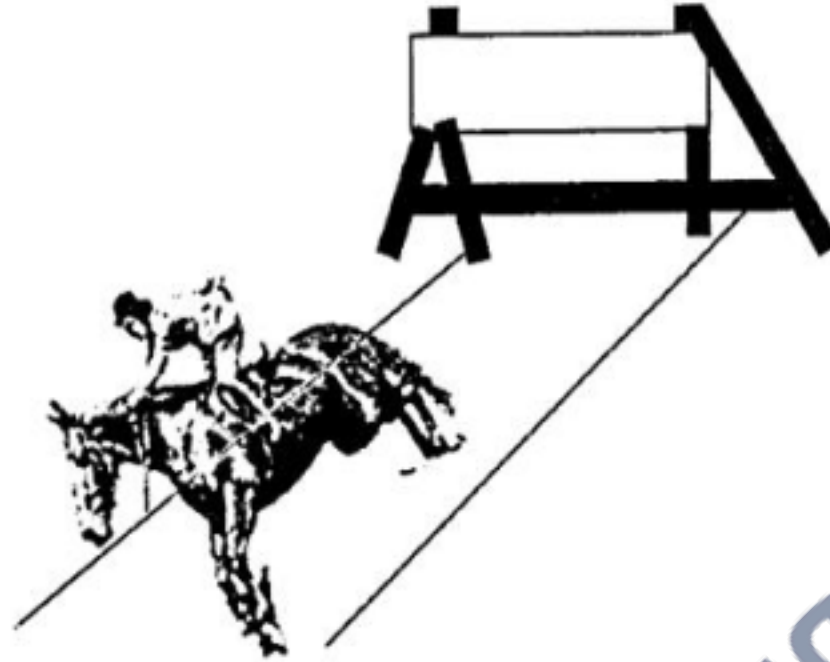




التمرين الأول:

لاحظ الشكل:

- حدّد الحالة الحركية أو السكونية
للأجسام الأربعة بالنسبة لكل كرجع؟



المرجع / الأجسام	الحصان	المتسابق	الحاجز	قبة المتسابق
الحاجز				
الحصان				
الطريق				



التمرين الثاني:

لدينا حافلة في حالة إقلاع من المحطة، أحمد ومصطفى جالسان داخل الحافلة وعمر واقف على الرصيف يودعهما.
إملاء الجدول التالي: متحرك، ساكن بالنسبة لكل مرجع مختار.

الأجسام المرجع	أحمد	مصطفى	عمر	الحافلة
المحطة				
الحافلة				
مصطفى				



التمرين الأول:

1- أعط ثلاث أمثلة لتحولات فيزيائية و ثلاثة أمثلة أخرى لتحولات كيميائية.

2- إليك المواد التالية:

غاز أحادي أكسيد الكربون-حمض كلور الهيدروجين- غاز ثنائي الأكسجين -كبريت الحديد.

أ - أكتب الصيغة الكيميائية لكل مادة.

ب - مثل هذه المواد بالنموذج المجهرى.



تمرين

نقوم بحرق 56g من صوف الحديد في 20g من غاز ثنائي الأكسجين وعند نهاية التفاعل تحصلنا على كمية من أكسيد الحديد (الصدأ) و تبقى لنا 4g من غاز ثنائي الأكسجين.

1- ماهي كتلة غاز الأكسجين المتفاعل؟

2 - ماهي كتلة أكسيد الحديد الناتج؟

3 - عبّر عن هذا التحول الكيميائي بالصيغ الكيميائية ثم بالنموذج المتراس مبينا الحالة الابتدائية و الحالة النهائية

داروس حكم
منصة التعليم الإلكتروني

