

الصف:

التاريخ:

الاسم:

التغيرات الكيميائية

(تدريبات TIMSS)

س : اختاري الإجابة الصحيحة

أي مما يلي يسبب صدأ علبة معدنية؟

- (أ) النيتروجين
- (ب) الهيليوم
- (ج) الأكسجين
- (د) الهيدروجين

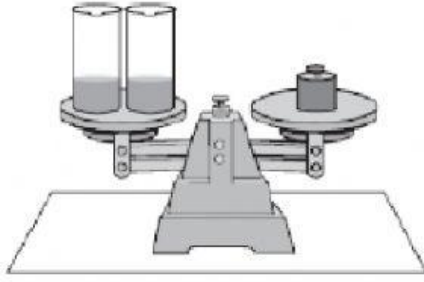
أي مما يلي ليس مثالاً على التفاعل الكيميائي؟

- (أ) انصهار الثلج
- (ب) تعفن الخضروات
- (ج) ج - تآكل الفضة
- (د) د - إشعال عود ثقاب.

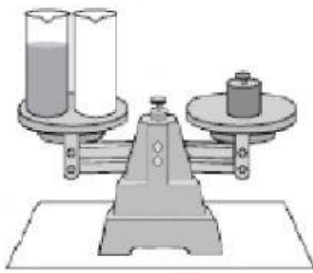
خلال أي عملية كيميائية يتم امتصاص الطاقة؟

- (أ) صدأ المسامير الحديد
- (ب) احتراق الشمعة
- (ج) تعفن الخضروات
- (د) التمثيل الضوئي للنباتات

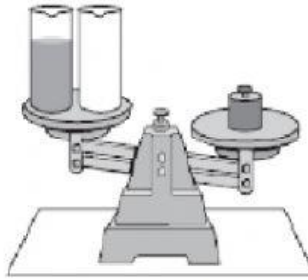
لديك دورقين زجاجيين، أحدهما يحتوي حمض الهيدروكلوريك وآخر هيدروكسيد الصوديوم يتساويان بالوزن مع ثقل معين، كما يظهر في الرسم.



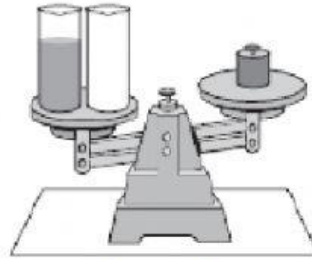
مزج المحلولان بتأن ثم وضع الوعاء الفارغ على الميزان. انظر إلى الرسوم أدناه.



الرسم «ج»



الرسم «ب»



الرسم «أ»

ما الرسم الذي يظهر الميزان بعد مزج المحلولين؟

بعض التفاعلات الكيميائية تمتص الطاقة، بينما توجد تفاعلات كيميائية أخرى تتحرر منها الطاقة أي من التفاعلات الكيميائية الناتجة عن احتراق الفحم وانفجار الألعاب النارية ستتحرر منها الطاقة؟

- (أ) احتراق الفحم فقط
- (ب) انفجار الألعاب النارية
- (ج) كلاً من احتراق الفحم وانفجار الألعاب النارية
- (د) لا احتراق الفحم ولا انفجار الألعاب النارية

ما الذي يتكون عند اكتساب الذرة المتعادلة إلكترون؟

(أ) خليط

(ب) أيون

(ج) جزيء

(د) معدن

إذا تفاعل غاز الكلور مع فلز الصوديوم، ما نوع المادة المتكونة؟

(أ) خليط

(ب) مركب

(ج) عنصر

(د) سبيكة

