

اختبار فصل المادة - الخواص والتغيرات (1)

(1) قارن بين حالات المادة الثلاثة من حيث الشكل والحجم والقابلية للانضغاط مع ذكر مثال لكل حالة.

(2) علل: الخواص الفيزيائية تصف المواد النقية.

(3) أي مما يلي خاصية فيزيائية وأيها خاصية كيميائية مع ذكر السبب:
(a) الحديد والأكسجين يكونان الصداً.

(b) الحديد أكثر كثافة من الألمنيوم.

(4) أضاف طالب 15.6g صوديوم إلى كمية وافرة من غاز الكلور وبعد انتهاء التفاعل حصل على 39.7g من كلوريد الصوديوم. ما كتلة كل من الكلور والصوديوم المتفاعلين.

(5) سم طريقة الفصل التي يمكن استعمالها في فصل مكونات المخاليط التالية:
(a) سائلين عديمي اللون.

(b) مادة صلبة غير ذائبة مخلوطة مع سائل.

(6) ما المقصود بالجدول الدوري ومن أول من صممه ولماذا سمي بهذا الاسم.

(7) إذا أحرقنا 12g من المغنيسيوم في الأكسجين ينتج من ذلك 20g من أكسيد المغنيسيوم. ما النسبة المئوية لعنصر المغنيسيوم والأكسجين.