

اختبار عملي لمادة الكيمياء ٢ للفصل الدراسي الثاني ١٤٣٦-١٤٣٧هـ

من خلال دراستك لتجربة اختبار اللهب أجب عن الأسئلة التالية:

١- فسر استخدام فلز التنجستن في عمليات الإضاءة بدلالة طيف الانبعاث.

٢- تحذر الأبحاث العلمية الحديثة من خطر استخدام المصابيح الموفرة للطاقة مقارنة بالمصابيح التقليدية. وضح طبيعة هذه الأخطار وتأثيرها على الصحة العامة.

من خلال دراستك لتجربة خواص الجدول الدوري للعناصر أجب عن الأسئلة التالية:

١- أي الخاصيتين التاليتين تحدد خواص العنصر الكيميائي: العدد الذري أم الكتلة الذرية؟ اشرح كيف تميز هذه الخاصية كل ذرة بشكل فريد؟

٢- صف الخواص العامة لكل من الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات.

٣- تحتاج طرائق فصل المواد كيميائياً إلى طاقة كبيرة فلماذا تعد عملية إعادة تدوير الألمنيوم ذات جدوى.

من خلال دراستك لتجربة تدرج خواص العناصر في الجدول الدوري أجب عن الأسئلة التالية:

١- ما نمط التدرج في طاقة التأين لعناصر الجدول الدوري.

٢- ما نمط التدرج في الكهروسالبية لعناصر الجدول الدوري.

من خلال دراستك لتجربة خواص المركبات الأيونية أجب عن الأسئلة التالية:

١- عرف طاقة الشبكة البلورية.

٢- ما القوى التي يجب التغلب عليها لصهر مادة ما.

٣- صف الخاصية الضرورية لمادة ما لتكون موصلة للكهرباء.