

## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447 هـ

#### ورقة عمل الأسبوع العاشر

| المرحلة | المادة | كيمياء | الصف | الثانوية | الأول |
|---------|--------|--------|------|----------|-------|
|---------|--------|--------|------|----------|-------|

#### س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي :

|   |                                                                                                |                                             |                                                  |                                                  |                                                     |
|---|------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------|--------------------------------------------------|--------------------------------------------------|-----------------------------------------------------|
| 1 | أي مما يلي لا يعد دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي ؟                                              | <input type="radio"/> تغير اللون            | <input type="radio"/> تكون راسب                  | <input type="radio"/> تصاعد غاز                  | <input type="radio"/> تغير الحالة مثل انصهار الجليد |
| 2 | ما التوزيع الإلكتروني الصحيح لذرة الألومنيوم (Al) التي عددها الذري 13 ؟                        | <input type="radio"/> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^3$ | <input type="radio"/> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ | <input type="radio"/> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^2$ | <input type="radio"/> $1s^2 2s^2 2p^6 3p^3$         |
| 3 | في المعادلة الموزونة $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ ، ماذا يمثل الرقم '2' المكتوب قبل $H_2O$ ؟ | <input type="radio"/> عدد الذرات            | <input type="radio"/> عدد التأكسد                | <input type="radio"/> المعامل                    | <input type="radio"/> رقم المجموعة                  |

#### س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة :

| م | السؤال                                                                  | ص                     | خ                     |
|---|-------------------------------------------------------------------------|-----------------------|-----------------------|
| 1 | لوزن معادلة كيميائية ، يمكن تغيير الأرقام السفلية في الصيغ الكيميائية . | <input type="radio"/> | <input type="radio"/> |
| 2 | مستوى الطاقة الرئيس الثاني ( $n=2$ ) يستوعب 18 إلكترونًا كحد أقصى .     | <input type="radio"/> | <input type="radio"/> |

#### س3: أجب على ما يلي : اكتب معادلات كيميائية رمزية موزونة لكل من التفاعلات الآتية :

(1) يتفاعل المغنسيوم الصلب مع غاز النيتروجين لإنتاج نيتريد المغنسيوم الصلب .

.....

(2) يتفاعل الليثيوم الصلب مع غاز الكلور لإنتاج كلوريد الليثيوم الصلب .

.....

(3) يتفاعل كلوريد الحديد III مع هيدروكسيد الصوديوم في الماء لإنتاج هيدروكسيد الحديد III الصلب وكلوريد الصوديوم .

.....

(4) يتفاعل محلول حمض الفوسفوريك المائي مع محلول هيدروكسيد الكالسيوم المائي لإنتاج فوسفات الكالسيوم الصلبة

والماء .

.....

(5) عند حرق غاز البيوتان  $C_4H_{10}$  في الهواء ينتج ماء وغاز ثاني أكسيد الكربون .

.....