شركة مدارس العناية الأهلية

# أوراق عمل

**الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ**

**ورقة عمل الأسبوع الحادي عشر**

| المرحلة | الثانوية | | |
|---|---|---|---|
| المادة | كيمياء ١-٢ | الصف | الثاني |

| | | | | |
|---|---|---|---|---|
| ١ | الخطوة الأولى في جميع الحسابات الكيميائية هي ..... | | | |
| | ◯ حساب المولات | ◯ حساب الكتل | ◯ وزن المعادلة | ◯ حساب الجسيمات |
| ٢ | عدد النسب المولية التي يمكن كتابتها للمعادلة الآتية $3Fe + 4H_2O \longrightarrow Fe_3O_4 + 4H_2$ ..... | | | |
| | ◯ ٨ | ◯ ٩ | ◯ ١٠ | ◯ ١٢ |
| ٣ | في المعادلة الآتية $C_3H_8 + 5O_2 \longrightarrow 3CO_2 + 4H_2O$ عدد مولات $CO_2$ التي تنتج من حرق $C_3H_8$ من 10mol مع كمية وافرة من الاكسجين هي..... mol | | | |
| | ◯ 30 | ◯ 40 | ◯ 50 | ◯ 60 |

**س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:**

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

| م | السؤال | ص | خ |
|---|---|---|---|
| 1 | عدد النسب المولية التي يمكن كتابتها لتفاعل يحتوي n من المواد هي n(n-1) | ◯ | ◯ |
| 2 | لحساب كتلة مادة في معادلة موزونة نقوم بضرب عدد مولاتها من المعادلة في كتلتها المولية | ◯ | ◯ |

س٣: أجيب على ما يأتي

أحسب كتلة الأمونيا الناتجة من تفاعل 2.7 g من الهيدروجين مع كمية وافرة من النيتروجين حسب المعادلة

$$3H_2 + N_2 \longrightarrow 2NH_3$$