

## تصحيح الاختبار

### التمرين الاول

اكمل الفراغات

في التحول الكيميائي يحدث اختفاء اجسام و تظهر اجسام جديدة .

الجملة الكيميائية هي مجموعة من الافراد الكيميائية

في التفاعل الكيميائي تكون الجزيئات غير محفوظة بينما الذرات تكون محفوظة

تقاس كمية المادة بالمول و رمزها هو

### التمرين الثاني

وازن المعادلات التالية



### التمرين الثالث

من اجل معرفة مكونات الماء نقوم بالتحليل الكهربائي للماء فينتج لنا غازين

المتفاعلات الماء و النواتج غاز الهيدروجين و غاز الاكسجين

اكتب معادلة التفاعل و وزنها



نوع التحول كيميائي

الكتلة المولية الجزيئية لجزيء الماء

$$M_{\text{H}_2\text{O}} = 18\text{g/mol}$$

اذا علمت ان كتلة المتفاعل هي 8 غ

كمية المادة للمتفاعل

$$n = m/M$$

$$n = 8/18 = 0.44 \text{ mol}$$