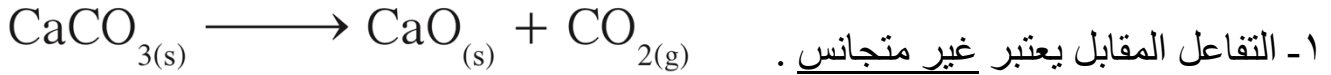


مراجعة الورقة التقويمية الصف العاشر الفترة الثانية

إعداد : حسن الوزان

املاً الفراغات في الجمل والبارات التالية بما يناسبها علمياً:-

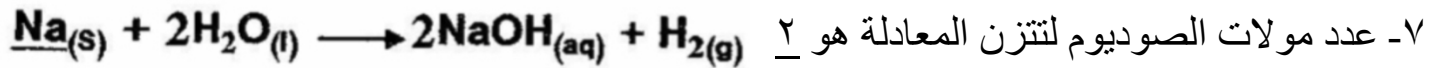
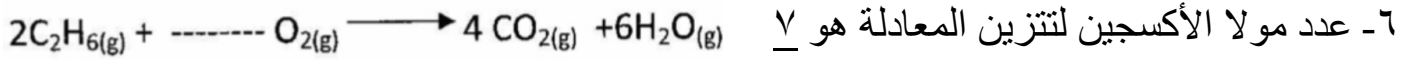


٢- يستدل عند إضافة محلول الهيدروكلوريك إلى الزنك يحدث تصاعد غاز

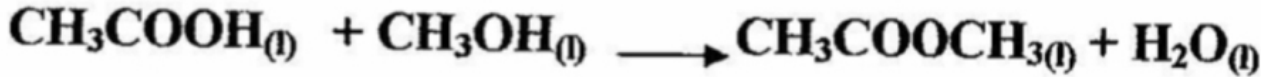
٣- الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد البوتاسيوم KHO بينما نيترات البوتاسيوم KNO₃

٤- يستدل عند غمر قطبين من النحاس والخاصين في حمض الكبريتيك تولد تيار كهربائي

٥- يعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية



٨- المعادلة أدناه تفاعلات غير متجانسة بين السوائل



٩- يستدل عند إضافة الهكسين إلى سائل البروم إختفاء لون البروم

١٠- عند وضع قطعة من الخاصين في حمض الهيدروكلوريك يتصاعد غاز H₂