

الكيمياء:

(8 درجات)

السؤال الأول: سمّ المركبات التالية:



(8 درجات)

السؤال الثاني: اكتب صيغ المركبات التالية:

نترات الباريوم:

بيكربونات الصوديوم:

(12 درجة)

السؤال الثالث: أكمل ووازن معادلتين فقط مما يلي وما نوع التفاعل:



(12 درجة)

السؤال الرابع: املأ الجدول الآتي بما يناسبه:

ذواب أم غير ذواب	اسم الحمض المشتق منه	اسمه	صيغة الملح
			CuSO_4
			K_2CO_3

(12 درجة)

السؤال الخامس: املأ الفراغات التالية بما يناسبها.

• محاليل الحموض و الأسس و الأملاح ناقله لأنها تحتوي على

(8 درجات)

السؤال السادس: كيف يتم الكشف عن غاز الهيدروجين ؟

(40 درجة)

السؤال السابع: حل المسألة الآتية:

يتفاعل (24.5 g) من كلورات البوتاسيوم بالتسخين و بوجود وسيط مناسب:

$$\text{K} = 39$$

$$\text{O} = 16$$

$$\text{Cl} = 35.5$$

و المطلوب: (1) حساب كتلة الملح الناتج.

(2) حساب حجم الأوكسجين الناتج مقاساً في الشرطين النظاميين.

(3) حساب عدد مولات الأوكسجين الناتج.



تأسست ١٩٥٤م