



الامتحان الفصلي الأول

كيمياء

التاسع الأساسي (٢٠١٩ - ٢٠٢٠) لدوام الظهرية

الاسم:

الدرجة: 100، المدة: ساعة

التاريخ:

السؤال الأول: سمِّ المركبات الآتية : (٩ درجات)

$ZnCO_3$	Na_3PO_4	NH_4NO_3

السؤال الثاني: اكتب صيغ المركبات الآتية: (٩ درجات)

كبريتات الباريوم	نترات الرصاص	كلوريد الحديدي

السؤال الثالث: عرف الحمض الضعيف، و اكتب صيغة حمض منه، ثم اكتبه بشكل أيوني: (٧ درجات)

السؤال الرابع: عرف الأساس القوي، و اكتب صيغة أساس منه، ثم اكتبه بشكل أيوني: (٧ درجات)

السؤال الخامس: أكمل ووازن إحدى المعادلتين الآتيتين : (١٠ درجات)



السؤال السادس: ضع إشارة (صح) أو (خطأ) أمام العبارات الآتية و صحِّ الإجابة الخاطئة: (١٠ درجات)

	١. تلون المحاليل الأساسية ورقة عباد الشمس بالأحمر.
	٢. محلول ملح الطعام في الماء المقطر يشكل خليط غير متجانس.

السؤال السابع: اعط تفسيراً علمياً لكل مما يأتي: (٨ درجات)

①. الماء مذيب جيد لمعظم المركبات الأيونية.

②. حمض الفوسفور ثلاثي الوظيفة الحمضية.

السؤال الثامن: حل المسألتين الآتيتين: (٢٠ درجة للمسألة الأولى و ٢٠ درجة للمسألة الثانية)

المسألة الأولى: محلول لحمض كلور الماء حجمه (100 ml) و يحوي (3.65 g) من الحمض، و المطلوب

١. احسب التركيز الغرامي للمحلول.

٢. احسب عدد مولات الحمض في المحلول.

(H: 1 Cl: 35.5)

المسألة الثانية: يتفاعل (5.6 g) من الحديد مع محلول حمض الكبريت ، و المطلوب:

١. حساب كتلة الملح الناتج.

٢. حساب حجم الغاز المنطلق مقاساً في الشرطين النظاميين.

(Fe: 56 S: 32 O: 16)

