



مدة الامتحان : 45 د



اليوم والتاريخ :

المبحث : كيمياء
الصف : العاشر
الاسم :

العلامة الكلية - 20

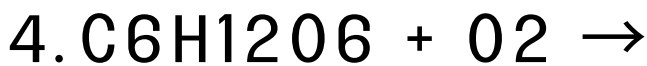
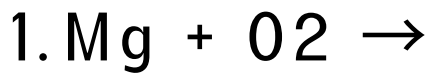
السؤال الأول : عرف كل من المفاهيم الكيميائية الآتية : (5) علامات

1. التغير الكيميائي :
2. المول :
3. التحلل الكهربائي :
4. الوحدة الذرية :
5. RAM :

السؤال الثاني : قارن بين الكتلة الجزيئية وكتلة الصيغة من حيث : (4) علامات

نوع المركب	الرمز	وحدة القياس	المفهوم	
				الكتلة الجزيئية
				كتلة الصيغة

السؤال الثالث : وازن المعادلات الكيميائية وحدد نوع التفاعل : (4) علامات



السؤال الرابع : جد عدد مولات و جزيئات والكتلة المولية لكل من : (3) علامات
حسب المعادلة الآتية : $\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl}$

	NaCl
	(n)
	(N)
	(Mr)

السؤال الخامس : (2) علامات

أكتب معادلة كيميائية موزونة لتفاعل فلز الكالسيوم الصلب مع الماء السائل لإنتاج محلول هيدروكسيد الكالسيوم وغاز هيدروجين.

أكتب معادلة كيميائية تمثل التفاعل الحاصل بين الكربون والاكسجين.

السؤال السادس : إذا علمت أن الكتل الذرية للذرات $\text{Na} = 14$, $\text{Cl} = 35.5$ وعدد المولات في المركب NaCl يساوي (2) فأحسب كتلة المادة. (2) علامات

.....
.....
.....
.....
.....

.....
.....
.....
.....
.....

{إنتهت الأسئلة}