

اسم الطالب:		امتحان نهاية الفترة الاولى/ العاشر الاكاديمي		دولة فلسطين وزارة التربية والتعليم مديرية التربية والتعليم - نابلس مدرسة تل الثانوية للبنين
		المبحث : الكيمياء		
العلامة		التاريخ : 2022/10/18	اليوم : الثلاثاء	
40		مدة الامتحان : حصة صفية		نموذج A

السؤال الأول : أجب حسب ما هو مطلوب

(4 علامات)

أ) ما المقصود بكلا مما يلي :

(1) المنهج العلمي:

(2) ظاهرة التناصل :

(4 علامات)

ب) علل ما يلي :

1- استخدام فرق جهد عالي في تجارب التفريغ الكهربائي

2- تدخل كربونات الكالسيوم في تركيب مضادات الحموضة

السؤال الثاني : أجب حسب ما هو مطلوب

(4 علامات)

أ- قارن بين نموذج ثومسون ونموذج رذرفورد حسب الجدول التالي:

نموذج رذرفورد	نموذج ثومسون	من حيث
		حجم الجزء الموجب من الذرة
		رسم نموذج مبسط للذرة

ب- من أحد بنود نظرية دالتون أن المادة تتكون من دقائق صغيرة جداً غير قابلة للانقسام حسب خبراتك العلمية السابقة بين مدى صحة هذه العبارة مع تفسير أجايبك ؟ (علامتين)

نموذج A

السؤال الثالث: بناءاً على دراستك لدرس الكالسيوم الذي رمزه الكيميائي $^{20}_{20}\text{Ca}$ أجب عن الأسئلة التالية (6 علامات)

- 1- أذكر استخداماً واحداً لمركب كلوريد الكالسيوم : ()
- 2- مادورة عنصر الكالسيوم : ()
- 3- ما نوع المركبات التي يمكن أن يشكلها عنصر الكالسيوم : ()
- 4- ما دليل حدوث التفاعل بين الكالسيوم والماء : ()
- 5- أكتب معادلة كيميائية موزونة تمثل تفاعل الكالسيوم مع الماء ؟

السؤال الرابع: بناءاً على دراستك لدرس الكبريت أجب عن الأسئلة التالية (7 علامات)

- 1- ما رمز عنصر الكبريت : ()
- 2- إذا علمت أن عدد دورات الكبريت = 3 ويقع في المجموعة السادسة الممثلة فإن عدد الذري = ()
- 3- أذكر أحد خامات عنصر الكبريت : ()
- 4- ما الحالة الفيزيائية للعنصر الكبريت : ()
- 5- أكتب معادلة كيميائية موزونة تمثل تفاعل الكبريت مع الأكسجين ؟
- 6- ما هي أشكال تواجد عنصر الكبريت في الطبيعة : أ-
ب-

السؤال الخامس: بناءاً على دراستك لتجارب التفريغ الكهربائي أجب عما يلي: (علامتين)

1- علام يدل : تكون ظل للأجسام التي تعترض الأشعة ؟

2- ما هو الاكتشاف الذي توصلت له هذه التجارب ؟

نموذج A

(4 علامات)

السؤال السادس: أكمل المعادلات التالية ثم زنها :



(7 علامات)

السؤال السابع : ضع دائرة حول رمز الاجابة الصحيحة فيما يلي :

1- العالم الذي أهتم بدراسة أثر الكهرباء في محاليل المواد الايونية ومصاهيرها هو :

أ- دالتون ب- ثومسون ج- مايكل فارادي د- رذرفورد

2- الجسيمات التي يطلقها عنصر اليورانيوم المشع تسمى :

أ- ألفا ب- جاما ج- نواة ذرة الهيليوم د- أ + ج

3- يعتبر تأثير محلول كربونات الكالسيوم في الماء أنه :

أ- قاعدي ب- حمضي ج- متعادل د- أ + ب

4- يستخدم في طلاء جذوع الاشجار من قبل المزارعين هو :

أ- الجير المطفأ ب- محلول هيدروكسيد الكالسيوم ج- الجير الحي د- أ + ب

5- تبلغ نسبة السيليكون الكتلية من كتلة القشرة الارضية:

أ- 18 % ب- 8 % ج- 28 % د- 2 %

5- يصنف السيليكون حسب التوصيلية للكهرباء على أنه :

أ- موصل ب- غير موصل ج- شبه موصل د- من الفلزات

6- ما كتلة عنصر الكالسيوم في جسم انسان كتلته تبلغ 75 كغم بوحدة الكيلوغرام :

أ- 1 ب- 2 ج- 2.5 د- 1.5

7- أي محاليل المركبات الاتية يحول ورقة دوار الشمس الزرقاء إلى الحمراء :

أ- CaO ب- SO_2 ج- CaCO_3 د- Ca(OH)_2

مدير المدرسة : د. سمير القرم

أنتهت الأسئلة بالتوفيق للجميع

معلم المادة : أ. حمزة السيد

نموذج A