

المادة : كيمياء A 20	 امتحان نصف الفصل الأول 2018-2019م	وزارة التربية والتعليم العالي مديرية التربية والتعليم / غرب غزة مدرسة سليمان سلطان الثانوية أ
---	--	--

اسم الطالب : العاشر :

4 درجات

السؤال الأول / اختر رمز الإجابة الصحيحة في العبارات التالية:

- أي التجارب لها الفضل في اكتشاف فراغ الذرة
 - أ. رذرفورد
 - ب. ثومسون
 - ج. دالتون
 - د. بيكورييل
- العالم الذي تمكن من معرفة شحنة الإلكترون الى كتلته
 - أ. رذرفورد
 - ب. ثومسون
 - ج. دالتون
 - د. بيكورييل
- يوجد عنصر Si بوفرة في القشرة الأرضية بنسبة
 - أ. 26%
 - ب. 27%
 - ج. 28%
 - د. 29%
- نوع التفاعل في خلية التحليل الكهربائي المستخدمة في تحضير عنصر الكالسيوم
 - أ. إحلال
 - ب. احتراق
 - ج. أكسدة واختزال
 - د. اتحاد مباشر
- نوع الرابطة في المركب H_2S ($H=1$, $S=16$)
 - أ. أيونية
 - ب. تشاركية
 - ج. هيدروجينية
 - د. تناسقية
- أي من محاليل المركبات الآتية يحول لون ورقة دوار الشمس الأحمر الى الأزرق
 - أ. CO_2
 - ب. SiO_2
 - ج. $Ca(OH)_2$
 - د. SO_2
- جميع ما يلي من خصائص عنصر السيليكون ما عدا
 - أ. شبه فلز
 - ب. يقع في المجموعة 5
 - ج. يكون روابط تساهمية
 - د. صلب
- أي من العناصر الآتية ليس له أشكالاً تأصلية؟
 - أ. S
 - ب. P
 - ج. Si
 - د. C

2 درجة

السؤال الثاني / أ. اكتب المصطلح الدال أمام العبارات الآتية:

- () جسيمات تحمل شحنة سالبة وتساوي كتلة الإلكترون.
- () عبارة عن هياكل الحيوانات تعيش في البحار.
- () مادة أولية لإنتاج بعض مواد البناء.
- () وجود عنصر اللافلز في أكثر من صورة من الطبيعة تتشابه في الخواص الكيميائية وتختلف في الخصائص الفيزيائية.

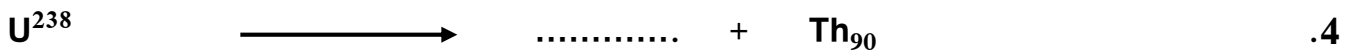
3 درجات

ب. اكتب الصيغة الكيميائية للمركبات التالية:

كبريتيد الزنك	كبريتات الكالسيوم المائية	الجير الحي
السيليكا	كلوريد الكالسيوم	الدولوميت

3 درجات

ج. أكمل المعادلات الكيميائية التالية موزونة.



2 درجة

السؤال الثالث / أ. أجب عن الأسئلة التالية.

1. وضح بمعادلة كيميائية تحضير الجير الحي.

2. ماذا يقصد بالمطر الحمضي؟ واكتب معادلة تكوينه.

4 درجات

ب. قارن حسب المطلوب في الجدول.

²⁴ Mg ¹²	³² S ¹⁶	وجه المقارنة
		توزيع الإلكترونات
		الموقع في الجدول الدوري
		رقم التأكسد
		الكثرونات التكافؤ

2 درجة

السؤال الرابع / أجب عن الأسئلة في كل من :

1. ماذا يحدث عند وضع جسم في طريق أشعة المهبط

2. علل يصنف السيليكون من أشباه الموصلات

انتهت الأسئلة تمنياتي لكم التوفيق والسداد

المادة : كيمياء B 20	 امتحان نصف الفصل الأول 2018-2019م	وزارة التربية والتعليم العالي مديرية التربية والتعليم / غرب غزة مدرسة سليمان سلطان الثانوية أ
---	--	--

اسم الطالب : العاشر :

4 درجات

السؤال الأول / اختر رمز الإجابة الصحيحة في العبارات التالية

1. اثبت نموذج ثومسون للذرة
 - أ. وجود النواة
 - ب. تعادل النواة كهربياً
 - ج. تعادل الذرة كهربياً
 - د. وجود الكترون سالب
2. العالم الذي اكتشف وجود e سالب الشحنة
 - أ. رذرفورد
 - ب. ثومسون
 - ج. فاراداي
 - د. بيكورييل
3. يشكل عنصر Ca ما نسبته من كتلة جسم الانسان
 - أ. 2%
 - ب. 98%
 - ج. 28%
 - د. 3%
4. أي من محاليل المركبات الآتية يحول لون ورقة دوار الشمس الأزرق الى الأحمر
 - أ. CaO
 - ب. $CaCO_3$
 - ج. $Ca(OH)_2$
 - د. SO_2
5. نوع الرابطة في المركب K_2S ($S=16$, $K=19$)
 - أ. أيونية
 - ب. تشاركية
 - ج. هيدروجينية
 - د. تناسقية
6. يعتبر عنصر الكالسيوم
 - أ. فلزي
 - ب. فلزي قلوي
 - ج. فلزي قلوي ترابي
 - د. شبه فلز
7. أي من العناصر الآتية ليس له أشكالاً تأصلية؟
 - أ. C
 - ب. Ca
 - ج. P
 - د. S
8. إحدى الخصائص الفيزيائية التالية ليست من خصائص عنصر الكبريت
 - أ. ردى التوصيل للكهرباء
 - ب. غير قابل للطرق والسحب
 - ج. قابل للتلين
 - د. أصفر اللون وصلب

2 درجة

السؤال الثاني / أ. اكتب المصطلح الدال امام العبارات الآتية

1. () نواة ذرة الهيليوم موجبة الشحنة.
2. () عبارة عن كربونات الكالسيوم ملون بعدة ألوان.
3. () مادة تعتبر المكون الرئيسي للحجر الجيري وصخر الرخام.
4. () وجود عنصر اللافلز في أكثر من صورة من الطبيعة تتشابه في الخواص الكيميائية وتختلف في الخصائص الفيزيائية.



اقلب الصفحة

3 درجات

ب. اكتب الصيغة الكيميائية للمركبات التالية

السيليكا	الدولوميت	كبريتيد الخارصين
الجبس	كلوريد الكالسيوم	الجير الحي

3 درجات

ج. أكمل المعادلات الكيميائية التالية موازنة

1. $\text{Ca} + \dots \longrightarrow \dots + \text{H}_2 \uparrow$
2. $\text{SiO}_2 + \dots \xrightarrow{\Delta} \dots + \text{CO}$
3. $\text{U}^{238} \longrightarrow \dots + \text{Th}_{90}$
4. $\text{S} + \dots \longrightarrow \text{SO}_2$

2 درجة

السؤال الثالث/ أ. أجب عن الأسئلة التالية

1. وضح بمعادلة تكوين الجير المطفأ.

2. ماذا يقصد بالمطر الحمضي؟ واكتب معادلة تكوينه.

4 درجات

ب. قارن حسب المطلوب في الجدول

$^{12}\text{C}^6$	$^{40}\text{Ca}^{20}$	وجه المقارنة
		توزيع الإلكترونات
		الموقع في الجدول الدوري
		رقم التأكسد
		الكثرونات التكافؤ

2 درجة

السؤال الرابع / أجب عن الأسئلة في كل من :

1. علل يصنف السيليكون من أشباه الموصلات2. ماذا يحدث عند وضع جسم في طريق أشعة المهبطانتهت الأسئلة تمنياتي لكم التوفيق والسداد



لتحميل المزيد من موقع المكتبة الفلسطينية الشاملة

<http://www.sh-pal.com>

تابعنا على صفحة الفيس بوك: www.facebook.com/shamela.pal

تابعنا على قنوات التلجرام: www.sh-pal.com/p/blog-page_42.html

أقسام موقع المكتبة الفلسطينية الشاملة:

الصف الأول: www.sh-pal.com/p/blog-page_24.html

الصف الثاني: www.sh-pal.com/p/blog-page_46.html

الصف الثالث: www.sh-pal.com/p/blog-page_98.html

الصف الرابع: www.sh-pal.com/p/blog-page_72.html

الصف الخامس: www.sh-pal.com/p/blog-page_80.html

الصف السادس: www.sh-pal.com/p/blog-page_13.html

الصف السابع: www.sh-pal.com/p/blog-page_66.html

الصف الثامن: www.sh-pal.com/p/blog-page_35.html

الصف التاسع: www.sh-pal.com/p/blog-page_78.html

الصف العاشر: www.sh-pal.com/p/blog-page_11.html

الصف الحادي عشر: www.sh-pal.com/p/blog-page_37.html

الصف الثاني عشر: www.sh-pal.com/p/blog-page_33.html

ملازم للمتقدمين للوظائف: www.sh-pal.com/p/blog-page_89.html

شارك معنا: www.sh-pal.com/p/blog-page_40.html

اتصل بنا: www.sh-pal.com/p/blog-page_9.html