



دولة فلسطين

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

إختبار الشهرين للفصل الثاني

40

توقيع ولي الأمر

المادة: العلوم العامة.

مدة الامتحان: ٤٠ دقيقة

٢٠٢٦/٤/١٩ م

مدرسة ذكور شهداء فطة الثانوية

الصف: الثامن الأساسي (ب + ج) الاسم: الإجابة النموذجية

السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة؟ (٩ علامات)

١- ما نوع محلول هيدروكسيد الصوديوم؟

أ- قاعدي ب- حمضي ج- ملحي د- متعادل.

٢- أحد المركبات الآتية يعد ملحا؟

أ- أكسيد الخارصين ب- كربونات المغنيسيوم ج- هيدروكسيد المغنيسيوم د- النيتريك.

٣- ما نوع الرابطة التي تتشأ بين ذرتي أكسجين في جزيء أوكسجين؟

أ- أيونية ب- نووية ج- تساهمية د- كهربية.

٤- ما دلالة حدوث تفاعل حمض الهيدروكلوريك المخفف مع الخارصين.

أ- ضوء أو شرر ب- تغير لون كاشف ج- تكون راسب د- تصاعد غاز.

٥- ما اتجاه حركة جزيئات الوسط بالنسبة لحركة الموجة المستعرضة فيه؟

أ- عمودي ب- مواز ج- يميل بزاوية ٤٥ درجة د- لولبي.

٦- أي الأثرمان الدورية الآتية تخص الموجة ذات التردد الأقل؟

أ- ١٠ ثوان ب- ٥ ثوان ج- ٣ ثوان د- ١٥ ثانية.

٧- أي الأوساط العادية الآتية تكون فيها سرعة الصوت الأقل؟

أ- الهواء ب- الماء ج- الصخور د- الحديد.

٨- ما أعلى تردد للأمواج المسوطة بواسطة الأذن البشرية؟

أ- ٢٠ هيرتز ب- ١٠٠ هيرتز ج- ٢٠ كيلومتر هيرتز د- ١٠٠ كيلو هيرتز.

٩- أي من المركبات الآتية تمثل مركبا محلوله لا يوصل التيار الكهربائي؟

أ- CaBr_2 ب- HCl ج- $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ د- LiOH

السؤال الثاني: ما أهمية كل مما يأتي؟ (٦ علامات)

١	الهيدروكلوريك	معدة الإنسان
٢	النيتريك	صناعة الأسمدة
٣	هيدروكسيد البوتاسيوم	صناعة الصابون السائل
٤	كبريتات المغنيسيوم	علاج الإمساك
٥	كبريتات النحاس	الطلاء الكهربائي
٦	أكسيد السيليكون	صناعة الزجاج

السؤال الثالث: ما دلالة حدوث التفاعل الكيميائي في كل مما يأتي؟ (٤ علامات)

- ١- حرق شريط المغنيسيوم؟ إنتاج وميض
- ٢- قطعة المنيوم صغيرة مع حمض الكبريتيك H_2SO_4 حرارة وتصاد غاز
- ٣- وضع الليمون الحامض مع ماء (منقوع) الملفوف الأحمر؟ تغير لون كاشف طبيعي
- ٤- محلول نترات الفضة والماء المقطر ولح الطعام؟ تكون راسب

السؤال الرابع: اختر المصطلح المناسب بما يناسبه في كل مما يأتي؟ (٧ علامات)

الصدى	الزمن الدوري	التردد	الرنين	المعادلة الكيميائية	الطول الموجي	سرعة الموجة
-------	--------------	--------	--------	---------------------	--------------	-------------

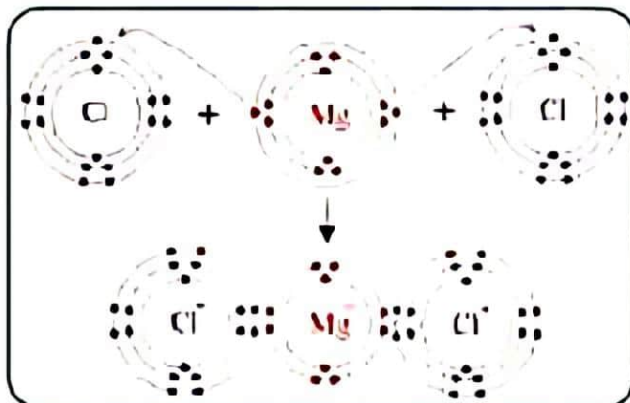
- ١- (الطول الموجي) المسافة بين قمتين متتاليتين أو قاعين متتاليتين أو نقطتان تيران بنفس الكيفية.
- ٢- (التردد) عدد النورات الكاملة التي يحدثها الجسم المهتز في الثانية الواحدة.
- ٣- (الصدى) الصوت المنعكس عن حاجز ويمكن سماعه بعد زوال تأثير الصوت الأصلي.
- ٤- (سرعة الموجة) المسافة التي تقطعها الموجة في الثانية الواحدة وتمثل سرعة انتقال الطاقة التي تحملها الموجة.
- ٥- (الرنين) اهتزاز جسم ساكن بتأثير جسم آخر مهتز له نفس التردد الطبيعي.
- ٦- (المعادلة الكيميائية) تعبير بالرموز عن المواد المتفاعلة والمواد الناتجة، والحالة الفيزيائية لكل منها وظروف التفاعل.
- ٧- (الزمن الدوري) الزمن الذي يستغرقه الجسم لعمل دورة كاملة.

السؤال الخامس: اشرح بالتفصيل كيف تنشأ الرابطة الأيونية مع الرسم؟ (٤ علامات)

نشأ الرابطة الأيونية من تفاعل فلز (فلز) ولافلز (إحدى فلزات الفلزات) (فلز)، والأخرى فلزات (لا فلز) هدف الوصول إلى حالة الاستقرار، فينتج أيونان، أحدهما موجب والأخر سالب، يتحدان بقوة تنجذب بينهما رابطة أيونية.

مثال: ذرة المنيوم وذرة الكلور

- ١- التوزيع الإلكتروني للمنيوم: 2 ، 8 ، 2 Mg يفقد إلكترونين من مستوى الطاقة الأخير؛ بحيث يمنح كل ذرة كلور إلكترونًا منهما، ويحول إلى أيون موجب Mg^{2+} .



- ٢- التوزيع الإلكتروني للكلور: 2 ، 8 ، 7 Cl يكسب إلكترونًا واحدًا حتى يكتمل مستوى الطاقة الأخير له، ويحول إلى أيون سالب Cl^- .
- ٣- تنشأ رابطة أيونية بين الأيونات: Cl^- ، Mg^{2+} ، Cl^- الصيغة الكيميائية الناتجة: $MgCl_2$.

السؤال الثامن: علل ما يلي؟

(٢ علامة)

٢- يعد الهيليوم ${}^2\text{He}$ من العناصر النبيلة؟

لأن المدار الأخير ممتلئ

٣- محلول حمض الكبريتيك موصل للتيار الكهربائي؟

بسبب وجود الإلكترونات حرة الحركة فيه

إنتهت الأسئلة

كثير من الناس يحنون لكم التوفيق والنجاح أكثرهم الأستاذ إياد الياس ربيع

معلم المادة: إياد الياس ربيع

مدير المدرسة: عبد الله حوشية



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