

المادة التدريبية في العلوم للصف التاسع الفصل الثاني

مايو 2022

اعداد المعلم: عبدالله النويري

الدرس الثالث: أنواع التفاعلات الكيميائية

السؤال الاول: أكمل الفراغ

١. تنتج تفاعلات الاتحاد المباشر من تفاعل مع.....
٢. عند اتحاد أكسيد الماغنيسيوم مع الماء ينتج.....
٣. ينتج من تفاعل الفلزات مع الأكسجين أكاسيد, وتفاعل الاكسجين مع اللافلزات وسطا.....
٤. يزداد نشاط الفلزات وفق سهولة للإلكترونات ويزداد نشاط اللافلزات وفق زيادة قدرتها على.....
٥. التفاعل الكيميائي هو عملية يتم خلالها تغير و..... وبقاء ثابتة
٦. من انواع التفاعلات الكيميائية و..... و..... و.....
٧. تنقسم تفاعلات الاحلال المزدوج الى و..... و.....

السؤال الثاني:- اكتب المصطلح العلمي:-

١. () عملية انتاج مواد جديدة بخواص جديدة
٢. () تفاعل عنصر مع مركب وينتج عنصر ومركب جديدين ويحل العنصر الاكثر نشاطا محل العنصر الاقل نشاطا
٣. () تفاعل مركب مع مركب وينتج مركبين جديدين
٤. () مادة تزيد من سرعة التفاعل ولكنها لا تدخل في التفاعل
٥. () ترتيب العناصر من الاكثر نشاطا الى الاقل نشاطا حسب شدة تفاعلها مع الاكسجين والماء البرد والساخن
٦. () تفاعل حمض مع قاعدة لانتاج ملح وماء
٧. () عملية الاضافة التدريجية لمحلول قاعدي على محلول حمضي او العكس
٨. () النقطة التي نكون عندها قد اخذنا من المحلول القاعدي ما يلزم لمعادلة المحلول الحمضي او العكس
٩. () تفاعلات يتم فيها تبادل عنصران موقعيهما في مركبيهما وتنتج مواد قليلة الذوبان في الماء
١٠. () تفاعل يتم فيه اتحاد مادتين وتنتج مادة واحدة جديدة

السؤال الثالث : علل لما يأتي

1-يستخدم يوديد البوتاسيوم في تفاعل تفكك فوق أكسيد الهيدروجين.

.....

2-أهمية تفاعل الثيرمايت .

.....

3-تدخل مركبات هيدروكسيد الماغنيسيوم و كربونات الماغنيسيوم في الأدوية المستخدمة لعلاج حموضة المعدة.

.....

4-لا يمكن حفظ كبريتات النحاس في إناء من الحديد

.....

٦- يحل الصوديوم محل المغنيسيوم في مركباته

السؤال الرابع : أكمل المعادلات التالية مبيناً نوع التفاعل

- 1- $\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{KI}} \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 2- $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 3- $2\text{NaOH} + \text{CuCl}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 4- $\text{NaOH} + \text{HCl} \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 5- $\text{Zn} + 2\text{HCl} \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 6- $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaHCO}_3 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 7- $2\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$

السؤال الخامس: اكتب الملاحظة والاستنتاج عند:

١ - اضافة يوديد البوتاسيوم والصابون السائل الى فوق اكسيد الهيدروجين

الملاحظة:.....

الاستنتاج:.....

٢ - اضافة الحديد الى كبريتات النحاس

الملاحظة:.....

الاستنتاج:.....

٣ - اضافة هيدروكسيد الصوديوم الى كلوريد النحاس

الملاحظة:.....

الاستنتاج:.....

٤ - اضافة نترات الفضة الى ماء الصنبور

الملاحظة:.....

الاستنتاج:.....

٥ - اضافة كربونات الصوديوم الهيدروجينية الى حمض الاسيتيك

الملاحظة:.....

الاستنتاج:.....

٦- اضافة هيدروكسيد الصوديوم تدريجيا الى حمض الهيدروكلوريك المضاف اليه قليلا من الفينولفثالين

المشاهدة:.....

الاستنتاج:.....

السؤال السادس : ضع خطا تحت الاجابة الصحيحة

١. اذا علمت ان نشاط بعض العناصر الكيميائية كالتالي $Ag < Cu < Mn < Al < Na$ فاي من التفاعلات الآتية يمكن ان يحدث ؟	أ- $Al + MnSO_4$	ب- $Ag + CuSO_4$	ج- $Cu + NaCl$	د- $Mn + NaCl$
٢. رقم تأكسد الكبريت في مركب H_2SO_4 هو:	أ- (٦+)	ب- (٦-)	ج- (٣+)	د- (٣-)
٣. الاختزال هو :	أ- فقد العنصر للإلكترونات	ب- اكتساب العنصر للإلكترونات	ج- اتحاد العنصر بالأكسجين	د- (أ ، ج معا)
٤. ينتج عن التفاعلات في الخلية الكهروكيميائية:	أ- زيادة كتلة لوح النحاس	ب- زيادة كتلة لوح الخارصين	ج- زيادة زرقة كبريتات النحاس	د- زيادة كتلة كبريتات الصوديوم
٥. التفاعل $Fe + CuSO_4 \rightarrow FeSO_4 + Cu$ هو من تفاعلات:	أ- الاتحاد المباشر	ب- الانحلال الحراري	ج- الاحلال المزدوج	د- الاحلال الاحادي البسيط



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