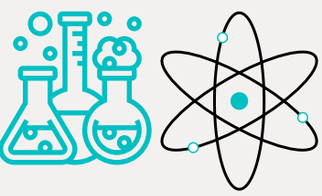
اختبار العلوم القصير الثاني
الصف التاسع

إعداد أ/ نسمة ثروت





حصص مجانية ومذكرات علوم للمتوسط

WhatsApp Group Invite

WhatsApp.com

السؤال الاول : اختر الاجابة الصحيحة

١. أي من التفاعلات التالية يعتبر تفاعل تكوين؟

1) $2Na + Cl_2 \quad 2NaCl$

2) $2Hg + O_2 \quad 2HgO$

3) $Zn + CuSO_4 \quad ZnSO_4 + Cu$

2. الغاز الذي تسبب في انتفاخ الوسادة الهوائية هو

•الأكسجين - الهيدروجين - النيتروجين - ثاني أكسيد الكربون.

3.المادة التي تكتسب إلكترونات في تفاعل الأكسدة والاختزال تسمى:

•عاملاً مختزلاً - عاملاً مؤكسداً - أيوناً موجباً - ذرة متعادلة.

4.في سلسلة النشاط الكيميائي، العنصر الأكثر نشاطاً هو:

•النحاس - الذهب - الليثيوم - الرصاص.

5.احتراق الميثان في وفرة من الأكسجين ينتج لهباً لونه:

•أصفر - أزرق - أحمر - أخضر.

6.تفاعل ثاني أكسيد الكربون مع الماء يعتبر تفاعل:

•إحلال بسيط - إحلال مزدوج - تفكك - تكوين.

7.أي العناصر التالية أقل نشاطا:

•الصوديوم - الخارصين - الماغنيسيوم - الذهب.

8.عند تسخين بيكربونات الصوديوم، يتصاعد غاز:

•الاكسجين - النيتروجين - الهيدروجين - ثاني اكسيد الكربون

9.تفاعل الحديد مع كبريتات النحاس ينتج عنه:

•كبريتات حديد ونحاس - أكسيد حديد - كبريتيد حديد - لا يحدث تفاعل.

10.عملية فقد الإلكترونات تسمى:

•اختزال - أكسدة - تحلل - بلمرة.

السؤال الثاني: اكمل العبارات التالية

1. التفاعل الذي يحل فيه عنصر نشط محل عنصر أقل نشاطاً يسمى تفاعل .....

2. الصيغة العامة لتفاعل التفكك هي .....

3. ينتج عن الاحتراق غير التام للميثان غاز ..... السام.

4. يعتبر ..... مثالاً حياً في السيارات على تفاعل التفكك .

5. في تفاعلات الأكسدة والاختزال، تعتبر عملية ..... هي اكتساب إلكترونات.

6. ترتب المعادن تنازلياً حسب نشاطها في .....

7. ناتج تسخين أكسيد الزئبق .....

8. المادة التي تعطي الأكسجين أو تكتسب الإلكترونات تسمى .....

9. تفاعل الكربون مع الأكسجين لتكوين ثاني أكسيد الكربون يعتبر تفاعل .....

10. يسمي الكلور في تفاعل الأكسدة والاختزال عاملا .....

السؤال الثالث: ضع علامة صحح او خطأ

1. تفاعل التكوين هو عكس تفاعل التفكك. ( )

2. النحاس يسبق الحديد في سلسلة النشاط الكيميائي. ( )

3. ينتج السناج (الكربون) عن الاحتراق التام للميثان. ( )

4. الأكسدة والاختزال عمليتان متلازمتان تحدثان في نفس التفاعل. ( )

5. تفاعل الإحلال المزدوج يتم بين عنصر ومركب. ( )

6. يعتبر الذهب من الفلزات قليلة النشاط الكيميائي. ( )

7. غاز النيتروجين هو الناتج عن تفكك أزيد الصوديوم في الوسادة الهوائية. ( )

8. العامل المختزل هو المادة التي تفقد إلكترونات أثناء التفاعل. ( )

9. لهب الاحتراق غير التام يكون لونه أزرق عادة. ( )

10. عند تفاعل الخارصين مع كبريتات النحاس يعتبر النحاس عاملا مؤكسدا.( )

السؤال الرابع: اكمل المعادلات التالية

.1-$2Na+Cl_2$ .....

2. $CO_2 + H_2O$ .....

3. $2HgO$ ..... + O_2

4 .$2NaHCO_3$ $Na_2CO_3 + H_2O + Co_2$.

5. $Fe + CuSO_4$ ..... + Cu

7. $C + O_2$ .....

8. $CH_4 + O_2$ ..... + ...

9. $Cl_2 + 2e^-$ .....

10. $Zn + CuSo_4$ .....

السؤال الخامس: علل لما يأتي

1. يعتبر تفاعل الصوديوم مع الكلور تفاعل تكوين.
2. استخدام أزيد الصوديوم في الوسائد الهوائية.
3. تكون لهب أصفر عند احتراق الشمعة.
4. لا يتفاعل النحاس مع كبريتات الحديد.
5. الأكسدة والاختزال عمليتان متلازمتان.
6. تحفظ الفلزات النشطة مثل الصوديوم تحت سطح البارافين.
7. خطورة الاحتراق غير التام في الأماكن المغلقة.
8. يسمى الكلور في تفاعل الأكسدة والاختزال عاملا مؤكسدا
9. تغير مفهوم الأكسدة والاختزال عن المفهوم القديم.
10. تحفظ الفلزات النشطة مثل الصوديوم تحت سطح البارافين.

السؤال السادس: ماذا يحدث في الحالات التالية مع كتابة المعادلات إن وجد

1. تسخين بيكربونات الصوديوم
2. نقص كمية الأكسجين أثناء احتراق غاز الميثان.
3. وضع مسمار من الحديد في محلول كبريتات النحاس الزرقاء.
4. فقدان ذرة صوديوم لإلكترون واحد.
5. تسخين مركب أكسيد الزئبق .
6. اصطدام سيارة مزودة بوسادة هوائية (من الناحية الكيميائية).
7. تفاعل الماء مع غاز ثاني أكسيد الكربون.
8. وضع صفيحة من الخارصين في محلول كبريتات النحاس
9. اشتعال صوف الحديد في الهواء
10. ترك فلز الصوديوم معرضاً للهواء الرطب.



فرحة النجاح تستحق نتعب عشانها دوما متفوقين أبطال الصف التاسع

