



ملاحظة الاجابات نهاية الامتحان

نموذج 2 علوم للصف الثالث الاعدادي , درس سرعة التفاعلات الكيميائية

- 1) يعتبر تفاعل الزيت مع الصودا الكاوية من التفاعلات
- (أ) السريعة جدا
(ب) البطيئة جدا
(ج) البطيئة نسبيا
- 2) زيادة تركيز المواد المتفاعلة اثناء التفاعل الكيميائي تجعل عدد التصادمات بين الجزيئات
- (أ) يقل
(ب) يزيد
(ج) لا يتأثر
- 3) تفاعل نترات الفضة مع كلوريد الصوديوم من التفاعلات
- (أ) السريعة
(ب) المتوسطة
(ج) البطيئة
(د) البطيئة جدا
- 4) تقاس سرعه تفاعل محلول هيدروكسيد الصوديوم مع محلول كبريتات النحاس بمعدل اختفاء لون
- (أ) هيدروكسيد النحاس
(ب) كبريتات الصوديوم
(ج) كبريتات النحاس
(د) هيدروكسيد الصوديوم
- 5) في بداية التفاعل تكون نسبة تركيز المتفاعلات
- (أ) 100%
(ب) صفر

(ج) 50%

(د) 25%

6) معدل معظم التفاعلات الكيميائية بارتفاع درجة الحرارة

(أ) لا يتأثر

(ب) يقل

(ج) يزداد

7) عند رفع درجة حرارة تفاعل كيميائي يزداد معدل التفاعل لزيادة

(أ) مساحة السطح المعرض للتفاعل

(ب) تركيز المتفاعلات

(ج) عدد الجزيئات

(د) عدد التصادمات المحتملة بين الجزيئات

8) تزداد سرعة تفكك فوق اكسيد الهيدروجين باضافة

(أ) ثاني اكسيد المنجنيز

(ب) اكسيد المنجنيز

(ج) اكسيد الماغنسيوم

(د) ثاني اكسيد الكربون

9) عند اضافه ثاني اكسيد المنجنيز الي فوق اكسيد الهيدروجين فان

(أ) فوق اكسيد الهيدروجين لا يتغير تركيبه ولا تنقص كتلته

(ب) فوق اكسيد الهيدروجين ينحل ويتصاعد غاز الهيدروجين

(ج) ثاني اكسيد المنجنيز يعمل كعامل حفاز ولا يتغير تركيبه

(د) ثاني اكسيد المنجنيز يعمل كعامل حفاز وتقل كتلته بنهاية التفاعل

10) تعمل الانزيمات في العديد من العمليات البيولوجية

(أ) كعوامل مؤكسدة

(ب) كعوامل حفازة

(ج) كعوامل مطهرة

11) تعمل الانزيمات علي سرعة التفاعلات البيولوجية داخل جسم الانسان

(أ) زيادة

(ب) خفض

(ج) ثبات

12) تعمل الخلايا السيراميكية في المحلول الحفزي علي زيادة

(أ) تركيز المتفاعلات

(ب) مساحه سطح المادة الحفازة المعرض للتفاعل

(ج) درجة الحرارة

(د) عوادم الاحتراق

13) يحتوي نبات البطاطا علي انزيم الاوكسيديز الذي يزيد من سرعة من معدل تفكك محلول

(أ) كلوريد الهيدروجين

(ب) كلوريد الصوديوم

(ج) كربونات الصوديوم

(د) فوق اكسيد الهيدروجين

14) المادة التي تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي دون ان تدخل في التفاعل تسمى

(أ) العامل الحفاز

(ب) العامل المختزل

(ج) العامل المضيف

(د) العامل المؤكسد

15) يعتبر تفاعل صدأ الحديد من التفاعلات

(أ) السريعة

(ب) المتعادلة

(ج) البطيئة جدا

2) يعتبر تفاعل الزيت مع الصودا الكاوية من التفاعلات
 (ت) السريعة جدا
 (ث) البطيئة جدا

(ج) البطيئة نسبيا

2) زيادة تركيز المواد المتفاعلة اثناء التفاعل الكيميائي تجعل عدد التصادمات بين الجزيئات

(أ) يقل

(ب) يزيد

(ج) لا يتأثر

3) تفاعل نترات الفضة مع كلوريد الصوديوم من التفاعلات

(أ) السريعة

(ب) المتوسطة

(ج) البطيئة

(د) البطيئة جدا

4) تقاس سرعه تفاعل محلول هيدروكسيد الصوديوم مع محلول كبريتات النحاس بمعدل اختفاء لون

(أ) هيدروكسيد النحاس

(ب) كبريتات الصوديوم

(ج) كبريتات النحاس

(د) هيدروكسيد الصوديوم

5) في بداية التفاعل تكون نسبة تركيز المتفاعلات

(أ) 100%

(ب) صفر

(ج) 50%

(د) 25%

6) معدل معظم التفاعلات الكيميائية بارتفاع درجة الحرارة

(أ) لا يتأثر

(ب) يقل

(ج) **يزداد**

7) عند رفع درجة حرارة تفاعل كيميائي يزداد معدل التفاعل لزيادة

(أ) مساحة السطح المعرض للتفاعل

(ب) تركيز المتفاعلات

(ج) عدد الجزيئات

(د) **عدد التصادمات المحتملة بين الجزيئات**

8) تزداد سرعة تفكك فوق اكسيد الهيدروجين باضافة

(أ) **ثاني اكسيد المنجنيز**

(ب) اكسيد المنجنيز

(ج) اكسيد الماغنسيوم

(د) ثاني اكسيد الكربون

9) عند اضافه ثاني اكسيد المنجنيز الي فوق اكسيد الهيدروجين فان

(أ) فوق اكسيد الهيدروجين لا يتغير تركيبه ولا تنقص كتلته

(ب) فوق اكسيد الهيدروجين ينحل ويتصاعد غاز الهيدروجين

(ج) **ثاني اكسيد المنجنيز يعمل كعامل حفاز ولا يتغير تركيبه**

(د) ثاني اكسيد المنجنيز يعمل كعامل حفاز وتقل كتلته بنهاية التفاعل

10) تعمل الانزيمات في العديد من العمليات البيولوجية

(أ) كعوامل مؤكسدة

(ب) **كعوامل حفازة**

(ج) كعوامل مطهرة

11) تعمل الانزيمات علي سرعة التفاعلات البيولوجية داخل جسم الانسان

(أ) **زيادة**

(ب) خفض

(ج) ثبات

12) تعمل الخلايا السيراميكية في المحلول الحفزي علي زيادة

(أ) تركيز المتفاعلات

(ب) مساحه سطح المادة الحفازة المعرض للتفاعل

(ج) درجة الحرارة

(د) عوادم الاحتراق

13) يحتوي نبات البطاطا علي انزيم الاوكسيديز الذي يزيد من سرعة من معدل تفكك محلول

(أ) كلوريد الهيدروجين

(ب) كلوريد الصوديوم

(ج) كربونات الصوديوم

(د) فوق اكسيد الهيدروجين

14) المادة التي تزبد من سرعة التفاعل الكيميائي دون ان تدخل في التفاعل تسمى

(أ) العامل الحفاز

(ب) العامل المختزل

(ج) العامل المضيف

(د) العامل المؤكسد

15) يعتبر تفاعل صدأ الحديد من التفاعلات

(أ) السريعة

(ب) المتعادلة

(ج) البطيئة جدا