



United Arab Emirates

احتبار تجريبي للصف التاسع الوحدة 17للعام الدراسي 2016 / 2017

20

الاسم :

الشعبة :

السؤال الأول :- أولاً : اختر الإجابة الصحيحة للعبارات التالية : (4 درجات)

1- التفاعل التالي هو تفاعل :

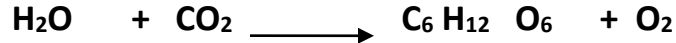


أ- تكوين ب- تفكك ج- استبدال ثنائي د- استبدال أحادي

2- إذا كانت الكتلة المولية للماء 18 فكم عدد المولات في مقدار 100 g من الماء

أ- 1800 ب- 82 ج- 5.56 د- 118

3- النفاعل التالي الذي يمثل عملية البناء الضوئي هو تفاعل



أ- ماص للطاقة ب- طارد للطاقة ج- لا يحتاج للطاقة د- احتراق

4- تفاعل كلوريد النحاس مع هيدروكسيد الصوديوم هو تفاعل استبدال مزدوج ينتج عنه راسب من :

أ- كلوريد الصوديوم ب- النحاس ج- هيدروكسيد النحاس د- كلوريد النحاس

ثانياً : اختر حرف الإجابة الصحيحة من العمود الأيسر لما يناسبها من العمود الأيمن : (3 درجات)

الحرف	العمود الأيمن	العمود الأيسر
	التنفس الخلوي	أ- تنتج من تفاعل أكاسيد الكبريت مع الماء .
	الخنفساء المضيفة	ب- هو مثال على تفاعل احتراق .
	الإنزيمات	ج- يتضمن تفاعلات ماصة للحرارة
	المطر الحمضي	د- مثال على تفاعل طارد للحرارة .
	خبز الكعك	هـ- نوع من المثبطات .
	المواد الحافظة في العصائر	و- نوع من الحفازات .

السؤال الثاني :- أجب عما يلي :

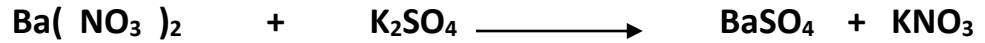
1- اذكر ثلاثة عوامل تزيد سرعة التفاعلات الكيميائية

أ- ب- ج-

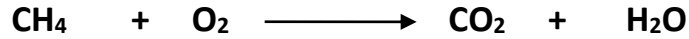
2- زن المعادلات الكيميائية الآتية :



.....

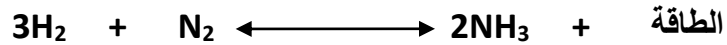


.....



.....

3- اذكر ثلاث طرق لزيادة إنتاج الأمونيا في عملية هابر



أ- ب- ج-

ثانيًا : اذكر السبب لما يأتي .

1- يتم حفظ فوق اكسيد الهيدروجين (H_2O_2) في زجاجات داكنة .

.....

.....

2- يحل النحاس محل الفضة في مركب نترات الفضة ولا يحل الفضة محل النحاس في مركب نترات النحاس .

.....

.....

3- يعتبر صدأ الحديد تفاعل طارد للحرارة لكن من الصعب الشعور بتغير درجة الحرارة .

.....

.....

4- عند ذوبان ملح إبسوم في الماء يصبح المحلول باردًا .

.....

.....

انتهت الأسئلة مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح معلم العلوم : أ/ كمال أحمد

