علوم / ثامن معلم المادة / أ. كمال خطاب

اسم الطالب :

كل مما يلي يعد تغيرات فيزيائية ماعدا :

1. التحليل الكهربائي للماء .
2. طرق الألمنيوم إلى رقائق
3. سحب النحاس إلى أسلاك
4. انصهار شمعة .

كل مما يلي يحدث أثناء التفاعل الكيميائي ماعدا :

1. تفكك روابط المتفاعلات
2. إعادة ترتيب البروتونات
3. تصادم الجسيمات وإعادة ترتيب الذرات
4. تكون روابط جديدة في النواتج .

عند اتحاد الصوديوم مع الكلور مكونين ملح الطعام فإن الكتلة الكلية للنواتج :

1. تعتمد على ظروف التفاعل
2. تساوي كتلة المتفاعلات
3. أقل من كتلة المتفاعلات

ماهي الخطوة الأولى عند بداية التفاعل الكيميائي ؟

1.تفكك روابط المتفاعلات
2. تكون روابط جديدة
3. تصادم الجسيمات

أي من التالي تمثل المعادلة الموزونة :

$3\ CH_4 + O_2 \rightarrow 3CO_2 + H_2O$

$2CH_4 + 4\ O_2 \rightarrow 2CO_2 + H_2O$

$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2\ H_2O$

أي مما يلي هو تغير كيميائي معكوس ؟

1. صدأ الحديد
2. طهي الطعام
3. التحليل الكهربائي للماء

أي مما يلي هو تغير فيزيائي غير معكوس ؟

1. سحق الملح
2.ثني مسمار
3. طي الملابس

تبخر أو تكاثف الماء هو مؤكدًا :

1. تغير كيميائي
2. تغير فيزيائي في الشكل
3. تغير فيزيائي في الحالة

LIVEWORKSHEETS