ورق عمل الأفكار الرئيسية كيمياء ٢-٢ -١٤٤٥ هـ
الاسم / ..... الشعبة / .....

اكتب (ص) امام العبارة الصحيحة و(خ) امام العبارة الخطأ

م	السـؤال	الحرف
١	التغير في المحتوى الحراري للتفاعل يساوي المحتوى الحراري للمتفاعلات مطروحا من المحتوى الحراري للنواتج	
٢	تؤثر عوامل كثيرة في سرعة التفاعل الكيميائي منها طبيعة المواد المتفاعلة	
٣	عندما تطرأ تغييرات على نظام متزن لا يزاح الى موضع اتزان جديد	
٤	قانون سرعة التفاعل الكيميائي عبارة عن علاقة رياضية يمكن تحديدها بالتجربة تربط بين سرعة التفاعل وتركيز المادة المتفاعلة	
٥	لا تتغير حالة المادة عند إضافة الطاقة اليها او انتزاعها منها	
٦	لجسيمات المادة الصلبة والسائلة قدرة محدودة على الحركة كما يصعب ضغطها بسهولة	
٧	نظرية التصادم ليست هي المفتاح لفهم الاختلاف في سرعة التفاعلات	
٨	يمكن استعمال تعبير ثابت الاتزان في حساب تراكيز المواد في التفاعل وذوبانيتها	
٩	يوصف الاتزان الكيميائي بتعبير ثابت الاتزان الذي يعتمد على تراكيز المواد المتفاعلة والناتجة	
١٠	تتغير حالة المادة عند إضافة الطاقة اليها فقط	
١١	التغير في المحتوى الحراري للتفاعل يساوي المحتوى الحراري للنواتج مطروحا من المحتوى الحراري للمتفاعلات	
١٢	تؤثر عوامل كثيرة في سرعة التفاعل الكيميائي منها طبيعة المواد الناتجة	
١٣	تتمدد السوائل وتنتشركما انها قابلة للانضغاط لانها ذات كثافة منخفضة وتتكون من جسيمات صغيرة جدا دائمة الحركة	
١٤	لجسيمات المادة الصلبة والسائلة قدرة محدودة على الحركة كما يمكن ضغطها بسهولة	
١٥	تؤثر عوامل كثيرة في سرعة التفاعل الكيميائي منها طبيعة المواد المتفاعلة والتركيز ودرجة الحرارة ومساحة السطح و المحفزات	
١٦	لا تحدد القوى بين الجزيئات ومنها قوى التشتت والقوى الثنائية القطبية والروابط الهيدروجينية – حالة المادة عند درجة حرارة معينة	
١٧	تعبر المعادلات الكيميائية الحرارية عن مقدار الحرارة المنطلقة او الممتصة في التفاعلات الكيميائية	

LIVEWORKSHEETS

١٨	تتمدد الغازات وتنتشركما انها قابلة للانضغاط لانها ذات كثافة كبيرة وتتكون من جسيمات صغيرة جدا دائمة الحركة	
١٩	التغير في المحتوى الحراري للتفاعل يساوي المحتوى الحراري للنواتج مطروحا منه المحتوى الحراري للمتفاعلات	
٢٠	عندما تطرأ تغييرات على نظام متزن يزاح الى موضع اتزان اخر	
٢١	تتمدد الغازات وتنتشركما انها قابلة للانضغاط لانها ذات كثافة منخفضة وتتكون من جسيمات صغيرة جدا دائمة الحركة	
٢٢	تعبر المعادلات الكيميائية الحرارية عن مقدار الحرارة المنطلقة او الممتصة في التغيرات الفيزيائية	
٢٣	قانون سرعة التفاعل الكيميائي عبارة عن علاقة رياضية يمكن تحديدها بالتجربة تربط بين سرعة التفاعل وتركيز المادة الناتجة	
٢٤	يوصف الاتزان الكيميائي بتعبير ثابت الاتزان الذي يعتمد على تراكيز المواد المتفاعلة او الناتجة	
٢٥	تتغير حالة المادة عند إضافة الطاقة اليها او انتزاعها منها	
٢٦	يمكن استعمال تعبير ثابت الاتزان في حساب تراكيز المواد في التفاعل و ليس ذوبانيتها	
٢٧	تحدد القوى بين الجزيئات ومنها قوى التشتت والقوى الثنائية القطبية والروابط الهيدروجينية – حالة المادة عند درجة حرارة معينة	
٢٨	نظرية الحركة الجزيئية هي المفتاح لفهم الاختلاف في سرعة التفاعلات	
٢٩	لجسيمات المادة الغازية قدرة محدودة على الحركة كما يصعب ضغطها بسهولة	
٣٠	عندما تطرأ تغييرات على نظام متزن يزاح الى موضع اتزان جديد	
٣١	لا يمكن استعمال تعبير ثابت الاتزان في حساب تراكيز المواد في التفاعل و لا ذوبانيتها	
٣٢	تحدد القوى بين الذرات ومنها قوى التشتت والقوى الثنائية القطبية والروابط الهيدروجينية – حالة المادة عند درجة حرارة معينة	
٣٣	قانون سرعة التفاعل الكيميائي عبارة عن علاقة رياضية يمكن تحديدها نظريا و تربط بين سرعة التفاعل وتركيز المادة المتفاعلة	
٣٤	تعبر المعادلات الكيميائية الحرارية عن مقدار الحرارة المنطلقة او الممتصة في التغيرات الكيميائية	
٣٥	نظرية التصادم هي المفتاح لفهم الاختلاف في سرعة التفاعلات	
٣٦	يوصف الاتزان الكيميائي بتعبير ثابت الاتزان الذي يعتمد على درجة الحرارة فقط	

LIVEWORKSHEETS