

قم يسحب العبارة الخطأ الى المربع المقابل

م	السؤال	الخطأ
١	تتمدد الغازات وتنتشر كما انها قابلة للانضغاط لانها ذات كثافة منخفضة وتتكون من جسيمات صغيرة جدا دائمة الحركة	✓ الخطأ
٢	لا تتمدد الغازات وتنتشر كما انها قابلة للانضغاط لانها ذات كثافة منخفضة وتتكون من جسيمات صغيرة جدا دائمة الحركة	اكتب الخطأ هنا
٣	تتمدد الغازات ولا تنتشر كما انها قابلة للانضغاط لانها ذات كثافة منخفضة وتتكون من جسيمات صغيرة جدا دائمة الحركة	اكتب الخطأ هنا
٤	تتمدد الغازات وتنتشر كما انها غير قابلة للانضغاط لانها ذات كثافة منخفضة وتتكون من جسيمات صغيرة جدا دائمة الحركة	اكتب الخطأ هنا
٥	تتمدد الغازات وتنتشر كما انها قابلة للانضغاط لانها ذات كثافة عالية وتتكون من جسيمات صغيرة جدا دائمة الحركة	اكتب الخطأ هنا
٦	تتمدد الغازات وتنتشر كما انها قابلة للانضغاط لانها ذات كثافة منخفضة وتتكون من جسيمات كبيرة جدا دائمة الحركة	اكتب الخطأ هنا
٧	تتمدد الغازات وتنتشر كما انها قابلة للانضغاط لانها ذات كثافة منخفضة وتتكون من جسيمات صغيرة جدا ساكنة	اكتب الخطأ هنا

✓	٨	يحدد القوى بين الجزيئات ومنها قوى التشنت والقوى الثنائية القطبية والروابط الهيدروجينية - حالة المادة عند درجة حرارة معينة
اكتب الخطأ هنا	٩	يحدد القوى بين الجزيئات ومنها قوى التشنت والقوى الثنائية القطبية والروابط الهيدروجينية - حالة المادة عند درجة حرارة معينة
اكتب الخطأ هنا	١٠	يحدد القوى بين الجزيئات ومنها قوى التجاذب والقوى الثنائية القطبية والروابط الهيدروجينية - حالة المادة عند درجة حرارة معينة
اكتب الخطأ هنا	١١	يحدد القوى بين الجزيئات ومنها قوى التشنت والقوى ثلاثية القطبية والروابط الهيدروجينية - حالة المادة عند درجة حرارة معينة
اكتب الخطأ هنا	١٢	يحدد القوى بين الجزيئات ومنها قوى التشنت والقوى الثنائية القطبية والروابط التساهمية - حالة المادة عند درجة حرارة معينة
اكتب الخطأ هنا	١٣	يحدد القوى بين الجزيئات ومنها قوى التشنت والقوى الثنائية القطبية والروابط الهيدروجينية - نشاط المادة عند درجة حرارة معينة
اكتب الخطأ هنا	١٤	يحدد القوى بين الجزيئات ومنها قوى التشنت والقوى الثنائية القطبية والروابط الهيدروجينية - حالة المادة عند ضغط معين

✓	١٥	لجسيمات المادة الصلبة والسائلة قدرة محدودة على الحركة كما يصعب ضغطها بسهولة
اكتب الخطأ هنا	١٦	لجسيمات المادة الصلبة والسائلة قدرة محدودة على الحركة كما يمكن ضغطها بسهولة
اكتب الخطأ هنا	١٧	لجسيمات المادة الغازية والسائلة قدرة محدودة على الحركة كما يصعب ضغطها بسهولة
اكتب الخطأ هنا	١٨	لجسيمات المادة الصلبة والسائلة قدرة غير محدودة على الحركة كما يصعب ضغطها بسهولة
اكتب الخطأ هنا	١٩	لجسيمات المادة الصلبة والسائلة قدرة محدودة على التفاعل كما يصعب ضغطها بسهولة

٢٠	تتغير حالة المادة عند إضافة الطاقة اليها أو انتزاعها منها	✓
٢١	تتغير حالة المادة عند إضافة الماء اليها أو انتزاعه منها	اكتب الخطأ هنا
٢٢	يتغير لون المادة عند إضافة الطاقة اليها أو انتزاعها منها	اكتب الخطأ هنا
٢٣	تتغير حالة المادة عند إضافة الطاقة اليها وليس انتزاعها منها	اكتب الخطأ هنا

٢٤	التغير في المحتوى الحراري للفاعل يساوي المحتوى الحراري للنواتج مطروحا من المحتوى الحراري للمتفاعلات	✓
٢٥	التغير في المحتوى الحراري للفاعل لايساوي المحتوى الحراري للنواتج مطروحا من المحتوى الحراري للمتفاعلات	اكتب الخطأ هنا
٢٦	التغير في المحتوى الحراري للفاعل يساوي المحتوى الحراري للمتفاعلات مطروحا من المحتوى الحراري للنواتج	اكتب الخطأ هنا
٢٧	التغير في المحتوى الحراري للفاعل يساوي المحتوى الحراري للنواتج مضروبا في المحتوى الحراري للمتفاعلات	اكتب الخطأ هنا
٢٨	التغير في المحتوى الحراري للفاعل يساوي المحتوى الحراري للنواتج مقسوما على المحتوى الحراري للمتفاعلات	اكتب الخطأ هنا

٢٩	تعبر المعادلات الكيميائية الحرارية عن مقدار الحرارة المنطلقة أو الممتصة في التفاعلات الكيميائية	✓
٣٠	تعبر المعادلات الفيزيائية الحرارية عن مقدار الحرارة المنطلقة أو الممتصة في التفاعلات الكيميائية	اكتب الخطأ هنا
٣١	تعبر المعادلات الكيميائية العادية عن مقدار الحرارة المنطلقة أو الممتصة في التفاعلات الكيميائية	اكتب الخطأ هنا
٣٢	تعبر المعادلات الكيميائية الحرارية عن مقدار الحرارة المنطلقة وليس الممتصة في التفاعلات الكيميائية	اكتب الخطأ هنا

٣٣	نظرية التصادم هي المفتاح لفهم الاختلاف في سرعة التفاعلات	✓
٣٤	قانون هس هو المفتاح لفهم الاختلاف في سرعة التفاعلات	اكتب الخطأ هنا
٣٥	مبدأ لوشاتلييه هي المفتاح لفهم الاختلاف في سرعة التفاعلات	اكتب الخطأ هنا
٣٦	نظرية التصادم هي المفتاح لفهم الاختلاف في حالة الاتزان الكيميائي	اكتب الخطأ هنا

✓	تؤثر عوامل كثيرة في سرعة التفاعل الكيميائي منها طبيعة المواد المتفاعلة والتركيز ودرجة الحرارة ومساحة السطح و المحفزات	٣٧
اكتب الخطأ هنا	تؤثر عوامل كثيرة في سرعة التفاعل الكيميائي ليس منها طبيعة المواد المتفاعلة والتركيز و درجة الحرارة ومساحة السطح و المحفزات	٣٨
اكتب الخطأ هنا	تؤثر عوامل كثيرة في سرعة التفاعل الكيميائي منها طبيعة المواد الناتجة والتركيز و درجة الحرارة ومساحة السطح و المحفزات	٣٩

✓	قانون سرعة التفاعل الكيميائي عبارة عن علاقة رياضية يمكن تحديدها بالتجربة تربط بين سرعة التفاعل وتركيز المادة المتفاعلة	٤٠
اكتب الخطأ هنا	قانون سرعة التفاعل الكيميائي عبارة عن علاقة رياضية يمكن تحديدها نظريا تربط بين سرعة التفاعل وتركيز المادة المتفاعلة	٤١
اكتب الخطأ هنا	قانون سرعة التفاعل الكيميائي عبارة عن علاقة رياضية يمكن تحديدها بالتجربة تربط بين سرعة التفاعل وتركيز المادة الناتجة	٤٢

✓	يوصف الاتزان الكيميائي بتعبير ثابت الاتزان الذي يعتمد على تراكيز المواد المتفاعلة و الناتجة	٤٣
اكتب الخطأ هنا	يوصف الاتزان الكيميائي بتعبير ثابت الاتزان الذي لا يعتمد على تراكيز المواد المتفاعلة و الناتجة	٤٤
اكتب الخطأ هنا	يوصف الاتزان الكيميائي بتعبير حاصل الذائبية الذي يعتمد على تراكيز المواد المتفاعلة و الناتجة	٤٥

✓	عندما تطرأ تغييرات على نظام متزن يوضح الى موضع اتزان جديد	٤٦
اكتب الخطأ هنا	عندما لا تطرأ تغييرات على نظام متزن يوضح الى موضع اتزان جديد	٤٧
اكتب الخطأ هنا	عندما تطرأ تغييرات على نظام متزن لا يوضح الى موضع اتزان جديد	٤٨

✓	يمكن استعمال تعبير ثابت الاتزان في حساب تراكيز المواد في التفاعل ذوانيته	٤٩
اكتب الخطأ هنا	لا يمكن استعمال تعبير ثابت الاتزان في حساب تراكيز المواد في التفاعل ذوانيته	٥٠
اكتب الخطأ هنا	يمكن استعمال تعبير ثابت الاتزان في حساب تراكيز المواد في التفاعل وليس ذوانيته	٥١

قم بحفظ وفهم الفكرة الرئيسية الصحيحة (الأفكار الخطأ مجرد امثلة وليس حصر لها)

انتهت ورقة العمل

كرر التدريب حتى تتقن

محمد قطاب: محمد راجح

mamgatamr@gmail.com