ورق عمل الأفكار الرئيسية كيمياء ٢-٢ -١٤٤٥ هـ ((اعداد / المعلم / محمد قطابري محمد راجحي)

الاسم / ..... الشعبة / .....

قم بسحب العبارة الخطأ الى المربع المقابل

م	السـؤال	✓ الخطأ
١	تتمدد الغازات وتنتشر كما انها قابلة للانضغاط لانها ذات كثافة منخفضة وتتكون من جسيمات صغيرة جدا دائمة الحركة	
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 غيرقابلة 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

LIVEWORKSHEETS

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

١٥	لجسيمات المادة الصلبة والسائلة قدرة محدودة على الحركة كما يصعب ضغطها بسهولة	✓
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	اكتب الخطأ هنا

LIVEWORKSHEETS

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

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

LIVEWORKSHEETS

٢٩	تعبر المعادلات الكيميائية الحرارية عن مقدار الحرارة المنطلقة او الممتصة في التفاعلات الكيميائية	✓
٣٠	تعبر المعادلات الفيزيائية الحرارية عن مقدار الحرارة المنطلقة او الممتصة في التفاعلات الكيميائية	اكتب الخطأ هنا
٣١	تعبر المعادلات الكيميائية العادية عن مقدار الحرارة المنطلقة او 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 لوشاتلية هي المفتاح لفهم الاختلاف في سرعة التفاعلات	اكتب الخطأ هنا
٣٦	نظرية التصادم هي المفتاح لفهم الاختلاف في حالة الاتزان الكيميائي	اكتب الخطأ هنا

LIVEWORKSHEETS

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

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

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

LIVEWORKSHEETS

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

٤٩	يمكن استعمال تعبير ثابت الاتزان في حساب تراكيز المواد في التفاعل و ذوبانيتها	✓
٥٠	لايمكن استعمال تعبير ثابت الاتزان في حساب تراكيز المواد في التفاعل و ذوبانيتها	اكتب الخطأ هنا
٥١	يمكن استعمال تعبير ثابت الاتزان في حساب تراكيز المواد في التفاعل وليس ذوبانيتها	اكتب الخطأ هنا

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

انتهت ورقة العمل

كرر التدريب حتى تتقن

محمد قطابري محمد راجحي

mamgatamr@gmail.com

LIVEWORKSHEETS