

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



almanahj.com

موقع
المناهج الإماراتية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن اضغط هنا [8/ae/com.almanahj//:https](https://almanahj.com/ae/8)

* للحصول على جميع أوراق الصف الثامن في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا [8science/ae/com.almanahj//:https](https://almanahj.com/ae/8science)

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/8science1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثامن اضغط هنا [grade8/ae/com.almanahj//:https](https://almanahj.com/ae/grade8)

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا [bot_almanahj/me.t//:https](https://t.me/bot_almanahj)

رقم المفردة	الإجابة	الدرجة المخصصة
28	خطوط المجال المغناطيسي	1
29	الأقطاب المغناطيسية	1

السؤال الثالث

رقم المفردة: 30		
الخطوة	الإجابة	الدرجة المخصصة
1	X	2
2	Y	2

رقم المفردة	الإجابة	الدرجة المخصصة
31	التفكك	2
	التكوين	2
	الاحتراق	2
	الاستبدال المزدوج	2

الجزء الثاني: السؤال الثاني

رقم المفردة	الإجابة	الدرجة المخصصة
16	التوصيل	2
17	الجزئي	2
18	التفاعل الكيميائي	2
19	المجال الكهربائي	2
20	الدائرة الكهربائية	2

رقم المفردة	الإجابة	الدرجة المخصصة
21	لأن الروابط الكيميائية عندما تتكسر أو تتكون، فإن الطاقة تُطلق أو تُمتص	2.5
22	تبدل كل ذرة هيدروجين في جزيء غاز (H_2) قوة شد متماثلة على الإلكترونات، ويكون الجزيء غير قطبي. وفي المقابل، تبدل ذرة الأكسجين في جزيء الماء قوة شد على الإلكترونات أكبر من ذرته الهيدروجين. لذلك، يُساهم بالإلكترونات بصورة غير متساوية ويكون الجزيء قطبياً (يكتفى بتبرير عدم قطبية جزيء الهيدروجين)	2.5
23	تساعد الحرارة النوعية المرتفعة للماء على حمايته من السخونة المفرطة. أو إن الحرارة النوعية المرتفعة للماء هي سبب بقاء أحواض السباحة والبحيرات والمحيطات باردة في الصيف.	2.5
24	ستفقد المادة المغناطيسية اللينة مجالها المغناطيسي عند إيقاف تشغيل التيار الموجود في ملف المغناطيس الكهربائي. وتسمح هذه الخاصية بعنصر تحكم مفيد للمغناطيس الكهربائي.	2.5

رقم المفردة	الإجابة	الدرجة المخصصة
25	A	1
26	B	1
27	C	1

دليل تصحيح - مادة العلوم - للصف الثامن - المسار العام - الفصل الأول - العام الدراسي 2019 - 2020

رقم المفردة : 32

الدرجة المخصصة	المركبات التساهمية	المركبات الأيونية	وجه المقارنة
2	لا فلز مع لا فلز	فلز ولا فلز	نوع الذرات المرتبطة
2	مشاركة الالكترونات	اكتساب إلكترونات التكافؤ وفقدانها	ماذا يحدث للإلكترونات
2	منخفضة	عالية	درجات الانصهار والغليان

الدرجة المخصصة	الإجابة	رقم المفردة
2	التوالي	33
2	تغيير طريقة توصيل الدائرة لتكون توازي	34

الدرجة المخصصة	الإجابة	رقم المفردة
3	التوصيل - الحمل - الإشعاع	35

انتهت الإجابة،،،،،



الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم

دليل تصحيح - مادة العلوم - للصف الثامن - المعيار العام - الفصل الأول - العام الدراسي 2019 - 2020

رقم المفردة	الإجابة	رقم المفردة	الإجابة
1	تساوي ناتج جمع طاقة الوضع والطاقة الحركية	14	سالب الشحنة
2	B	15	جسيمات مشحونة
3	لأن ذرة الأكسجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة الهيدروجين		
4	حرارية		
5	كيميائية - حرارية - ميكانيكية		
6	عندما يكون لها ثمانية إلكترونات تكافؤ		
7	للإلكترونات الأقرب إلى النواة كمية أقل من الطاقة		
8	SO ₂		
9	الأكسجين O		
10	ظهور فقاعات عند غليان الماء		
11	عند ارتفاع درجة الحرارة يتمدد السائل ويرتفع في الأنبوب الزجاجي		
12	2		
13	زيادة التلامس بين الجسيمات		

المجموع 30 درجة: درجتان لكل إجابة صحيحة