شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظتي شمال الشرقية ومسقط

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2024-01-01 08:05:34

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظتي شمال الباطنة والداخلية
2	الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظتي شمال الشرقية ومسقط
3	الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظتي شمال الباطنة والداخلية

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول	
4	المراجعة النهائية للمادة
5	مواصفات الورقة الامتحانية

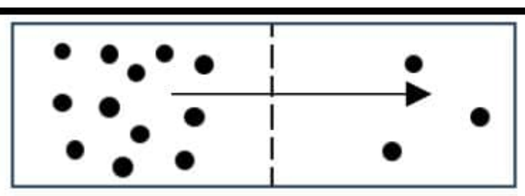
سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

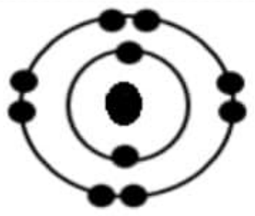
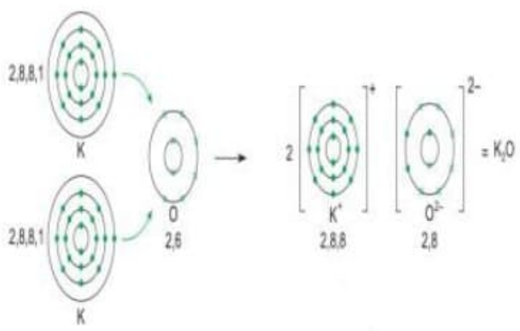
نموذج إجابة امتحان الصف التاسع الأساسي
للعام الدراسي1446/1445 هـ - 2024/2023م

امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول – الدور الأول

المـــــادة: الكيمياء **الدرجة الكلية: (40) درجة.**

تنبيـــــه: نموذج الإجابة في صفحتين.

المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	الوحدة
1	تكثف	1	ـــــ	3-1	معرفه	الأولى
2	منحنى تسخين بسبب ارتفاع درجة الحرارة بمرور الزمن	1	ـــــ		معرفة	
3	80 c	1	ـــــ		تطبيق	
4	**انصهار**	1			معرفه	
5		1		5-1	استدلال	الأولى
6	طريقة الفصل : الترشيح ثم التبخير أو التبلور أو التقطير الخطوات : 1- إضافة الماء لاذابة السكر في المخلوط 2- ترشيح المخلوط لفصل نشارة الخشب 3- تبخير أو تقطير أو تبلور (الرشاحة) لفصل السكر	1 3 (4)	**درجة لاي طريقة فصل** يراعى الترتيب في خطوات فصل المخلوط	1-10	معرفة	الأولى
7		1	ـــــ	4-3	تطبيق	الثانية
8	**ذرات من العنصر نفسه لها نفس العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي**	2		7-2	معرفي	الثانية
9	**لأنها تختلف في العدد الكتلي**	1	ـــــ	8-2	معرفة	

10	العدد الكتلي = 31 عدد البروتونات = 15	1 1	تمنح درجة لكل عدد	5-2 4-2	تطبيق	الثانية
11	2 , 8 , 2	2	لا تحصل على درجة إذا كتب أي رقم خطأ	2-2	استدلال	
12	لها نفس عدد مستويات الطاقة	1	لها نفس عدد المدارات	6-2	معرفه	الثالثة
13	D C	1 1		6-2	معرفة	
14	لأنه يحتوي على أربعة الكترونات في المدار الأخير	1		2-4	تطبيق	
15	H= 4 C= 2	1 1		2-6	استدلال	الرابعة
16	استخدام عامل حفاز	1		3-11	تطبيق	
17	W و Z	1		3-4	استدلال	
18		2		3-4	استدلال	
19	التفاعل 2 بسبب مساحة السطح أكبر	1		3-11	تطبيق	الخامسة
20	K_2O	1		2-3	تطبيق	
21	بلورية - صلبة - انصهار وغليان مرتفعة - غير متطايرة - موصلة للكهرباء عندما تكون منصهرة أو ذائبة	2	يكتفى باثنتين	4-6	معرفة	
22		4	في توزيع الدرجات: 1-توزيع الالكترونات في الذرات 2-أسهم انتقال الكترونات بين الفلز واللافلز 3-شحنة الايونات الناتجة	2-5	تطبيق	
23	التفاعل A: طارد للحرارة التفاعل B: ماص للحرارة	1 1		8-11	تطبيق	
24	قياس الزمن – تحديد الزمن اللازم لحدوث التفاعل دراسة معدل سرعة التفاعل	1	يكتفى بواحدة	1-8	معرفة	
25	X	1		3-11	تطبيق	
26	ml 70	1		7-11	تطبيق	

نهاية نموذج الإجابة