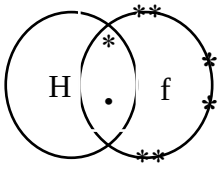
سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم لمحافظة الظاهرة
نموذج إجابة امتحان نهاية -الفصل الدراسي الأول -الصف التاسع لمادة الكيمياء
للعام الدراسي 1445 هـ - 2024/2023م
(الدور الاول)

المـــــادة: الكيمياء **الدرجة الكلية: (40) درجة.**
تنبيـــــه: نموذج الإجابة في (4) صفحات.

(1)

السؤال	الجزئية	الإجابة	الدرجة	معلومات اخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	الموضوع	الوحدة
1	1	لها حجم ثابت ولا تتدفق	1		1-1	معرفة	حالات المادة	الأولى - طبيعة المادة
1	2	A	1		1-6	تطبيق	حالات المادة	الأولى - طبيعة المادة
1	3	D	1		1-10	استدلال	فصل المواد وتنقيتها	الأولى - طبيعة المادة
2	4	يعتمد على أن درجة غليان السائل تكون في العادة أقل عن درجة غليان المادة الصلبة المذابة يتبخر الماء أولا في دورق التقطير ويتكثف خلال مروره عبر مكثف مبرد بالماء ثم يتم جمعه كسائل مقطر	3	تقبل أي إجابة تؤدي نفس المعنى	1-10	معرفة	فصل المواد وتقيتها	الأولى - طبيعة المادة
2	5	معامل التأخير=المسافة التي قطعتها المادة / المسافة التي قطعتها جبهة المذيب 66/90=0.73	2		9-3	تطبيق	فصل المواد وتنقيتها	الأولى - طبيعة المادة

2	6	-منتشرة بشكل متباعد جدا تتحرك بشكل عشوائي -منحنى تبريد	1 1	.تقبل أي إجابة تؤدي نفس المعنى	1-3	استدلال تطبيق	حالات المادة	الأولى - طبيعة المادة
3	7	-لأنها تتكون مادة جديدة لا يكون سهلا في العادة ارجاعها لحالتها الأصلية	1	تقبل أي إجابة تؤدي نفس المعنى	4-3	معرفة	الذرات والجزيئات	الثانية – التركيب الذري
3	8	-العنصر: مادة لا يمكن تجزئتها كيميائيا إلى مواد أبسط منها. -المركب: مادة مكونة من عنصرين أو عدة عناصر مترابطة كيميائيا.	1 1		1-3	معرفة	الذرات والجزيئات	الثانية – التركيب الذري
3	9	3	1		1-2	تطبيق	الذرات والجزيئات	الثانية – التركيب الذري
4	10	17- 18-	1 1		5-2	تطبيق	الذرات والجزيئات	الثانية – التركيب الذري
4	11	لأنها تمتلك العدد الذري نفسه وتختلف في العدد الكتلي.	1	يعطى الدرجة أي إجابة لها نفس المعنى	8-2	استدلال	الذرات والجزيئات	الثانية – التركيب الذري
5	12	الثامنة	1		1-4	تطبيق	تصنيف العناصر	الثالثة – الجدول الدوري
5	13	-موصل جيد للكهرباء - صلدا	2	يعطى الدرجة أي إجابة لها نفس المعنى أو اذا ذكر خصائص أخرى	1-3	معرفة	تصنيف العناصر	الثالثة – الجدول الدوري
5	14	B- -عنصر فلزي	1 1		1-4	تطبيق استدلال	تصنيف العناصر	الثالثة – الجدول الدوري
6	15		2		3-6	تطبيق	الروابط الكيميائية	الرابعة - الروابط الكيميائية

6	16	-Bو C -A	1 1		1-6	استدلال معرفة	الروابط الكيميائية	الرابعة – الروابط الكيميائية
7	17	-الرابطة الايونية -لن يتحرك مؤشر الاميتر لعدم احتواء الشمع على أيونات لنقل التيار الكهربائي -رابطة تساهمية .	1 1	يعطى الدرجة لأي اجابة لها نفس المعنى	4-6	استدلال تطبيق	الروابط الكيميائية	الرابعة – الروابط الكيميائية
7	18	الماس -الاستخدامات: المجوهرات- أدوات الزينة-معدات الحفر الجرافيت -الاستخدامات : أقلام الرصاص- مادة تشحيم التركيب البنائي: في الألماس ترتبط كل ذرة كربون بأربع ذرات كربون أخرى وتكون مرتبة بشكل رباعي الأوجه. أما في الجرافيت كل ذرة كربون داخل الطبقات مرتبطة بثلاث ذرات كربون .	3	يعطى الدرجة لأي إجابة لها نفس المعنى	3-7	معرفة	البلورات	الرابعة – الروابط الكيميائية
8	19	قياس حجم الغاز الناتج	1		2-11	معرفة	معدل سرعة التفاعل الكيميائي	الخامسة - معدل سرعة التفاعل وتغيرات الطاقة
8	20	A B	1 1		1-11	تطبيق	معدل سرعة التفاعل الكيميائي	الخامسة - معدل سرعة التفاعل وتغيرات الطاقة
8	21	a d	1 1		7-11	تطبيق	معدل سرعة التفاعل الكيميائي	الخامسة - معدل سرعة التفاعل وتغيرات الطاقة

9	22	B A	1 1		6-11	استدلال	معدل سرعة التفاعل الكيميائي	الخامسة - معدل سرعة التفاعل وتغيرات الطاقة
9	23	-التفاعل الطارد للحرارة: هو التفاعل الذي يطلق الحرارة الناتجة منه نحو محيطه الخارجي. -التفاعل الماص للحرارة: هو التفاعل الذي يمتص الحرارة التي يحتاجها من محيطه الخارجي.	1 1	يعطى الدرجة أي إجابة لها نفس المعنى	2-13	معرفة	معدل سرعة التفاعل الكيميائي	الخامسة - معدل سرعة التفاعل وتغيرات الطاقة
المجموع			40					

نهاية نموذج الإجابة