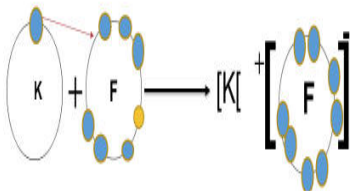
نموذج إجابة إمتحان مادة الكيمياء للصف التاسع للفصل الدراسي الأول – الدور الثاني – العام الدراسي 2024/2023 - محافظة الظاهرة

رقم السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معيار التصحيح	رقم الهدف	مستوى التعلم	الموضوع	الوحدة
الأول	1	درجة الغليان	1	أقبل أي اشاره تدل علي الإجابة الصحيحة أكثر من إجابة واحدة صفر	3-1	معرفة	التبخر والغليان والتكثف	الأولى
	2	A : الحالة الصلبة C : الحالة السائلة	1 1	كتابة الإجابة بشكل صحيح	2-1	تطبيق	منحنيات التبريد والتسخين	الأولى
	3	C	1	كتابة الرمز بشكل صحيح	3-9	استدلال	فصل المحاليل	الأولى
		B	1	كتابة الرمز بشكل صحيح	3-9	تطبيق	فصل المحاليل	الأولى
الثاني	4	التقطير التجزيئي	1	أقبل أي اشاره تدل علي الإجابة الصحيحة أكثر من إجابة واحدة صفر	1-10	تطبيق	فصل المحاليل	الأولى
	5	المادة B	1	أقبل أي اشاره تدل علي الإجابة الصحيحة	2-1	استدلال	حالات المادة	الأولى
	6	-لا توجد مسافات بين الجسيمات في الصخرة أو المادة الصلبة . - توجد مسافات بين الجسيمات في الهواء أو المادة الغازية. - عند الضغط في الحالة الغازية تصغر المسافة بين الجسيمات فتقترب لذلك يمكن ضغطها.	1 1 1	- أقبل عند استبدال فراغ بمصطلح (بين الجزيئية) - أقبل في حال ذكر الطالب في الحالة الصلبة لا توجد فراغات فلن تقترب الجسيمات من بعضها أكثر لذلك لا تنضغط.	**2-1**	معرفة	حالات المادة	الأولى
الثالث	7	2,8,6	1	أقبل أي اشاره تدل علي الإجابة الصحيحة أكثر من إجابة واحدة صفر	2-2	تطبيق	ترتيب الإلكترونات	الثانية

الثالث	8	العدد الذري :عدد البروتونات الموجودة في نواة الذرة أو عدد الإلكترونات الموجودة في الذرة. النظائر : هي ذرات للعنصر نفسة تمتلك نفس العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي.	1 1	أقبل كتابة المفهوم بشكل صحيح أقبل كتابة المفهوم بشكل صحيح	4-2	معرفة معرفة	تركيب الذرة	الثانية
	9	12 11	1 1	أقبل كتابة العدد بشكل صحيح	4-2	تطبيق	تركيب الذرة	الثانية
	10	B A	1 1	أقبل أي اشاره تدل علي الإجابة الصحيحة أقبل أي اشاره تدل علي الإجابة الصحيحة	8-2	استدلال معرفة	تركيب الذرة	الثانية
الرابع	11	B	1	أقبل أي اشاره تدل علي الإجابة الصحيحة أكثر من إجابة واحدة صفر	6-2	استدلال	الجدول الدوري	الثالثة
	12	يزداد يقل	1 1	كتابة الإجابة الصحيحة	6-2	معرفة	الجدول الدوري	الثالثة
	13	التجربة رقم 2 التجربة رقم 1	1 1	أقبل أي إشارة تدل على الإجابة الصحيحة	1-3	تطبيق	دورية خصائص العناصر في الجدول الدوري	الثالثة
الخامس	14	تكون شبكات بلورية	1	أقبل أي اشاره تدل علي الإجابة الصحيحة أكثر من إجابة واحدة صفر	4-6	معرفة	الصيغ الكيميائية	الرابعه
	15	1- XZ_3 2- أيونية	1 1	أقبل كتابة الصيغة الكيميائية اللفظية أو الرمزية	2-5	استدلال	الروابط الكيميائية	الرابعه
السادس	16	رابطتين	1	أقبل 2	2-6	معرفة	الرابطة التساهمية	الرابعة

	17	K 2,8,8,1 F 2,7  فلوريد البوتاسيوم	2 1 1 1	-يمنح الطالب درجتين عند كتابة أو رسم التوزيع الإلكتروني للذرتين بشكل صحيح - يمنح الطالب درجة عند رسم انتقال الإلكترون من ذرة البوتاسيوم إلى ذرة الفلور - يمنح الطالب درجة عند رسم الأيونات الناتجة بشكل صحيح - يمنح الطالب درجة عند كتابة الصيغة الكيميائية اللفظية أو الرمزية بشكل صحيح.	2-5	معرفة تطبيق تطبيق	الرابطة الأيونية	الرابعة
السابع	18	ج ساعة الإيقاف	1	أقبل أي اشاره تدل على الإجابة الصحيحة أكثر من إجابة واحدة صفر	1-8	معرفة	معدل سرعة التفاعل الكيميائي	الخامسة
	19	مساحة السطح - التركيز درجة الحرارة - العامل الحفاز	2	-يكتفي بذكر عاملين فقط	3-11	معرفة	العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل الكيميائي	الخامسة
الثامن	20	إرتداء القفازات- النظارات الواقية -إرتداء المعطف	2	أقبل أي اثنين من احتياطات الأمن والسلامة	الهدف الإستقصائي الأول	تطبيق	العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل الكيميائي	الخامسة
	21	6-5-4	1	أقبل أي رقم أقل من 7 وأكبر من 3	الهدف الإستقصائي الثاني	استدلال		
	22	-تركيز محلول كلوريد الصوديوم -درجة الحرارة -قياس الزمن بنفس ساعة الإيقاف	2	أقبل اثنين من المتغيرات تكون صحيحة	الهدف الإستقصائي الثاني	تطبيق		
	23	تزداد	1	كتابة الإجابة الصحيحة	الهدف الإستقصائي الثاني	استدلال		

نهاية نموذج الإجابة