



مدارس الحائلة للتربية
Educational Monastery Schools

اليوم:

التاريخ:

الفصل الدراسي الاول للعام ٢٠٢٠/٢٠١٩

المبحث: الكيمياء

الصف: التاسع الشعبة ()

امتحان الشهر الأول

إعداد: قسم العلوم

إسم الطالب:

(علامتان)

السؤال الأول:

اذكر اسم المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

١_ مخلوط متجانس تنتشر فيه دقائق المذاب بشكل منتظم بين دقائق المذيب (.....)

٢_ أكبر كتلة من المذاب تذوب في ١٠٠ غ من الماء عند درجة حرارة معينة (.....)

(٥ علامات)

السؤال الثاني:

احسب حجم محلول مائي باللتر من كلوريد الصوديوم (NaCl) تركيزه ٠.٤ غ/مل والناتج عن إذابة ٢٠ غ من (NaCl) في كمية كافية من الماء.



JO | ACADEMY.com

٢_ احسب كتلة هيدروكسيد الصوديوم **NaOH** بالغرامات اللازم اذابتها في الماء لتحضير ٣٠٠ مل من محلول تركيزه ٠.٩ غ/مل .

(٧ علامات)

السؤال الثالث:

أ. اذكر الحالة الفيزيائية للمذاب في المحاليل الآتية:

١_ محلول بخار الماء في الهواء

٢_ محلول السكر في الماء

٣_ محلول الزئبق في الزنك

أ. صنف المحاليل الآتية تبعا للحالة الفيزيائية للمذيب :

- ١_ الهيدرجين في البلاديوم
٢_ الكحول في الماء
٣_ الغبار في الهواء
٤_ النحاس في الذهب

(علامة)

السؤال الرابع :

أ) اذا علمت ان ذائبية السكر في ١٠٠ مل ماء تساوي ٦٠ غ احسب ذائبية السكر في ١٠٠ غ من الماء علما بأن كثافة الماء = ١ غ/مل وأن العلاقة بين الكثافة والكتلة تعطى بالعلاقة (الكتلة = الكثافة * الحجم)

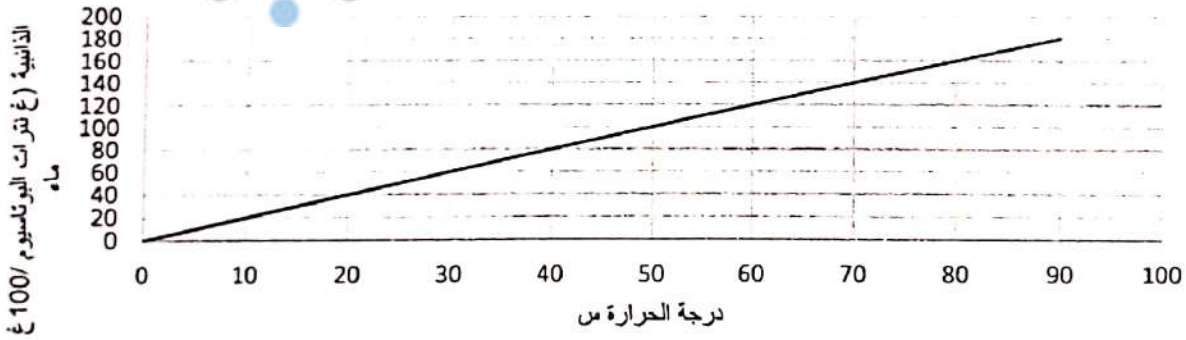
(٥ علامات)

ب) : أدرس الرسم البياني التالي ثم اجب عن الاسئلة التي تليه:



JO ACADEMY.com

منحنى الذائبية مع درجة الحرارة



١_ ما ذائبية نترات البوتاسيوم عند درجة حرارة ٣٠ س ؟

٢_ احسب كتلة نترات البوتاسيوم اللازمة لاشباع ٢٥٠ غ من الماء عند درجة حرارة ٧٠ س

٣_ عند اي درجة حرارة تكون ذائبية نترات البوتاسيوم ١٨٠ غ / ١٠٠ غ ماء ؟