**السؤال ( 1 )   
الإجابة : ( أ ) مجوعة الهيدروكسيل.  
السؤال ( 2 )   
الإجابة : ( أ ) 1.2 مول .  
السؤال ( 3 )   
الإجابة : ( ج ) الحجم الذري .   
السؤال ( 4 )   
الإجابة : ( أ ) c6h6  
السؤال ( 5 )   
الإجابة : ( أ ) 2 مول .  
السؤال ( 6 )   
الإجابة : ( أ ) 36جرام .  
السؤال ( 7 )   
الإجابة :  
الحل الصحيح ليس من ضمن الخيارات .  
  
عدد الجزيئات = عدد المولات × عدد أفوجادرو .  
3.01 × 10 ^23 = عدد المولات × 6.02× 10 ^23  
عدد المولات = 3.01 × 10^23 / 6.02 × 10^23   
عدد المولات = 3.01 / 6.02 = 0.5 مول .   
إذن الإجابة : نصف مول .  
  
السؤال ( 8 )   
  
السؤال غير كامل وواضح.  
تعديل ع السؤال :   
ما هو أكبر عدد من ذرات الهيدروجين يرتبط بذرة كربون ،   
وذرة الكربون متصلة بذرتي كربون؟  
  
الإجابة : ( ج ) أثنين .  
السؤال ( 9 )  
نص السؤال خطأ.  
تعديل السؤال   
المركب CH3-CO-CH3 من أي عائلة عضوية ينتمي ؟  
أو ما نوع المركب العضوي CH3-CO-CH3 ؟  
  
الإجابة : ( د ) كيتون .  
السؤال ( 10 )  
الإجابة : ( أ ) أكسدة غول أولي .  
السؤال ( 11 )  
الإجابة : ( أ ) يزيد a   
لإن بزيادته يزيد معدل الحرارة الناتجة .  
السؤال ( 12 )  
الإجابة : ( ج ) الكبريت .  
السؤال ( 13 )  
الإجابة : ( ب ) الجلوكوز .  
السؤال ( 14 )  
الإجابة : ( د ) 4 روابط .  
السؤال ( 15 )  
الإجابة : ( أ ) 1 أ .  
السؤال ( 16 )  
الإجابة : ( ب )  
المولارية = عدد المولات / حجم المحلول باللتر .   
معطينا حجم المحلول بالمللتر فنحولها إلى اللتر .   
500 مللتر ( نقسم على 1000 ) = 0.5 لتر.   
المولارية = 2 / 0.5 = 4 مولار .   
الإجابة ( ب )   
السؤال ( 17 )  
الإجابة : ( ج ) c .  
السؤال ( 18 )  
الإجابة : ( ب ) المحلول المنظم .  
السؤال ( 19 )  
الإجابة : ( د ) الألدهيد .  
السؤال ( 20 )  
الإجابة : ( أ ) نترات الفضة .  
السؤال ( 21 )  
الإجابة : ( أ ) = 9   
السؤال ( 22 )  
الإجابة : ( د ) الفلزات القلوية الأرضية .  
السؤال ( 23 )  
الإجابة : ( ب ) 0.2 مولال .  
( طبعاً في فرق بين المولال والمولار )   
لما يعطيك الكتلة فتحسبها بقانون المولالية أما لما يعطيك الحجم تحسبها بالمولارية .   
هنا فيه تعديل فالمطلوب ( مولال )   
القانون :   
المولالية = عدد المولات / الكتلة بـ ( كجم )   
المولالية = 0.2 / 1= 0.2 مولال .  
السؤال ( 24 )  
الإجابة : ( ب ) تزداد في المجموعة .  
السؤال (25 )  
الإجابة : ( أ ) الكيتون .  
السؤال ( 26 )  
الإجابة : ( د ) اليود .  
السؤال ( 27 )  
الإجابة : ( ب ) +7  
المركب حر يعني = صفر   
الأكسجين تكافؤه ( -2 )   
البوتاسيوم = 1   
.’. ( 1×1 ) + ( س ) + (-2 × 4) = صفر .   
1 + س -8 = صفر   
س - 7 = صفر   
س = 7 .0  
السؤال ( 28 )  
الإجابة : ( أ )   
الرابطة الأحادية .  
السؤال ( 29 )  
الإجابة : ( أ )   
السؤال ( 30 )  
الإجابة : ( أ ) h2 .  
لإنهم متساويين في السالبية الهكربائية .  
السؤال ( 31 )  
الإجابة : ( أ ) h2o .  
السؤال ( 32 )  
الإجابة :   
( أ ) Ph أكبر من 7 .  
السؤال ( 33 )  
الإجابة : ( د ) الأغوال .  
السؤال ( 34 )  
الإجابة : ( د ) حمض عضوي .  
السؤال ( 35 )  
الإجابة : ( أ ) كجم واحد من المذيب   
السؤال ( 36 )  
الإجابة : ( ج )  
المولالية = عدد المولات / الكتلة بـ ( كجم )   
المولالية = 2 / 0.5 = 4 مولال .  
السؤال ( 37 )  
الإجابة : ( ب ) h2s   
السؤال ( 38 )  
الإجابة : ( أ )- f .   
" سالب إف "  
السؤال ( 39 )  
الإجابة : ( د ) الهيدروجينية .  
السؤال ( 40 )  
الإجابة : السؤال ناقص .   
لكن لو كانت المادة المذابة كميتها أكبر بكثير من المادة المذيبة يكون المحلول مركز   
لو كانت المادة المذابة قليلة فيكون المحلول خفيف .   
لو كانت المادة المذابة أكثر من المادة المذيبة بحيث لايمكن أضافة كمية أكثر من المادة المذابة   
فهو مشبع .   
أما لو كان بالإمكان إضافة مادة مذابة في المحلول ( أو المادة المذيبة ) فهو غير مشبع .  
السؤال ( 41 )  
الإجابة : ( ج ) c2h5  
السؤال ( 42 )  
الإجابة : ( د ) الخطوات المكونة للتفاعل الكلي .  
السؤال ( 43 )  
الإجابة : H2f   
السؤال ( 44 )  
الإجابة : ( ب ) أقل .  
السؤال ( 45 )  
الإجابة : ( ج )  
المفروض أنه يكون : CH3-I  
يود لأنه يقل كلما نزلنا إلى الأسفل في مجموعة الهالوجينات .  
طبعاً بالإختيارات ذكر ch3-L ( خطأ )   
بدل الـ L يكون I لأنه يود .  
السؤال ( 46 )  
الإجابة : ( أ ) صلبة .   
السؤال ( 47 )  
الإجابة : ( ج ) رابطة ثلاثية .  
السؤال ( 48 )  
الإجابة : ( ب ) يمتص طاقة   
لإنه انتقل من مستوى أقل طاقة إلى مستوى أعلى طاقة .  
السؤال ( 49 )  
الإجابة : ( ب ) 1كجم من المذيب .   
السؤال ( 50 )  
الإجابة : سؤال فيزياء http://www.yzeeed.com/vb/images/smilies/biggrin.gif  
تحول الطاقة الكيميائية إلى كهربية ( ب )   
السؤال ( 51 )  
السؤال يكون أيهم أقل سالبية كهربائية ؟  
الإجابة : ( د )   
اليود i   
السؤال ( 52 )  
الإجابة : ( ب ) القاعدة .  
السؤال ( 53 )  
الإجابة : ( ج ) nacl  
السؤال ( 54 )  
السؤال بيكون : أيهم أعلى قطبية ؟  
الإجابة : ( ج )  
السؤال ( 55 )  
الإجابة : سؤال أحياء http://www.yzeeed.com/vb/images/smilies/biggrin.gif   
الإسفنج ( ج )   
السؤال ( 56 )  
الإجابة : ( ج )  
السؤال ( 57 )  
الإجابة : ( أ ) أسيتون .  
السؤال ( 58 )  
الإجابة : ( د ) ينقص بمقدار النص .   
السؤال ( 59 )  
الإجابة : ( د ) ألكاينات .  
السؤال ( 60 )  
الإجابة : ( ب ) بإزدياد العدد الذري في المجموعة .  
السؤال ( 61 )  
الإجابة : ( ب ) 1 / 2 ( بالموجب)   
أما عكس عقارب الساعة فيكون : -1 / 2 بالسالب .  
السؤال ( 62 )  
الإجابة : السؤال أحياء .  
التركيب للأنثى : Xx  
التركيب للذكر : Xy   
لذلك اللي يحدد جنس المولود هو الرجل   
لو اتحد : Xy يكون الطفل ولد   
ولو أتحد xx يكون الطفل بنت .  
السؤال ( 63 )  
الإجابة : سؤال فيزياء .   
الإندماج النووي .( د )  
السؤال ( 64 )  
الإجابة الصحيحة ليست من ضمن الإختيارات   
الإجابة : حمض عضوي .  
السؤال ( 65 )  
الإجابة :  
تعتمد درجة الغليان على   
\* الكتلة الجزيئية   
\* طبيعة الروابط بين الجزيئات   
\* حجم الجزيء   
  
لكن لو قارنا بين الأختيارات :  
بيكون للأحماض العضوية ( أ )   
/**