**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 
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 
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 )
/**