مراجعة علوم الصف الخامس

الوحدة (6) مع نموذج الإجابة

✓ اختر الاجابة الصحيحة مما يلي:

1- تُصنف المادة إلى نوعين ..... (أكثر من اجابة)

A- مادة كيميائية نقية B- الضوء C- المخاليط D- القوة

2- من المواد الكيميائية النقية ..... (أكثر من اجابة)

A- العناصر B- الجزيء C- الذرات D- المركب

3- مادة تتكون من مزج مادتين مختلفتين أو أكثر دون ارتباط كيميائي بينها .....

A- المركبات B- الجزيئات C- المخاليط D- عناصر

4- مادة تتكون من مزيج فيزيائي للمواد .....

A- المركبات B- العناصر C- المخاليط D- عناصر

5- خليط تتوزع فيه مكوناته بشكل غير متساوي وغير منظم .....

A- خليط متجانس B- محلول C- خليط غير متجانس D- السبيكة

6- من أنواع المخاليط غير المتجانسة ..... (أكثر من اجابة)

A- الغروي B- المعلق C- المحلول D- السبيكة

7- خليط غير متجانس تترسب مكوناته في أسفل الوعاء بعد التوقف عن التحريك .....

A- الغروي B- المعلق C- المحلول D- السبيكة

8- المعلق خليط غير متجانس تكون جسيماته ..... من جسيمات الخليط.

A- اصغر B- أكبر C- مساوية D- مماثلة

9- الملح مع الفلفل في وعاء واحد هذا مثال على .....

A- خليط B- المعلق C- المحلول D- مركب

10- خليط غير متجانس **لا** تترسب مكوناته في أسفل الوعاء بعد التوقف عن التحريك .....

A- الغروي B- المعلق C- المحلول D- السبيكة

11- المكسرات، حساء الخضروات، البيتزا، معجون الأسنان، وخليط الماء والزيت أمثلة على .....

A- خليط متجانس B- محلول C- خليط غير متجانس D- السبيكة

12- الحليب ومعجون الأسنان، المايونيز، الجلي، الزبدة، الكريما، والدهان أمثلة على .....

A- الغروي B- المعلق C- المحلول D- السبيكة

13- صلصة الشواء، الطحين والماء، مسحوق الطباشير والماء، الرمل والماء أمثلة على .....

A- الغروي B- المعلق C- المحلول D- السبيكة

14- يختلف الخليط المعلق عن الخليط الغروي بـ ..... (أكثر من اجابة)

A - المعلق جزيئاته أكبر B - المعلق يترسب C – الغروي جزيئاته أكبر D - الغروي يترسب

15- خليط تتوزع فيه مكوناته بشكل متساوي ومنظم بحيث تبدو في كل الخليط .....

A - خليط متجانس B - الغروي C – المعلق D - خليط غير متجانس

16- من أنواع المخاليط المتجانسة ..... (أكثر من اجابة)

A - الغروي B - المعلق C – المحلول D - السبيكة

17- يتكون المحلول من ..... (أكثر من اجابة)

A - الغروي B - المعلق C – المذيب D - المذاب

18- الكمية الأكبر من المحلول تُسمى .....

A - المذيب B - المذاب C – المحلول D - السبيكة

19- الكمية الأصغر من المحلول تُسمى .....

A - المذيب B - المذاب C – المحلول D - السبيكة

20- الهواء، ماء البحر، العصير، الفولاذ، الحبر، الشاي، العسل، والمشروبات الغازية أمثلة على .....

A - المعلق B - الغروي C – المحلول D - خليط غير متجانس

21- محلول من فلز ومادة صلبة (غالباً فلز) .....

A - المذيب B - المذاب C – المحلول D - السبيكة

22- محلول يتكون من خلط مادتين صلبتين أو أكثر، إحداهما فلز.....

A - المذيب B - المذاب C – المحلول D - السبيكة

23- النحاس الأصفر، الفولاذ، الذهب الأبيض، البرونز هي أمثلة على .....

A - المذيب B - المذاب C – المحلول D - السبيكة

24- كَمِّيَّةُ المُذابِ في مقدارٍ مُعيَّنٍ مِنَ المحلول .....

A - المذيب B - المذاب C – التركيز D - المركب

25- إذا كانت كمية المذاب قليلة في المحلول فيكون المحلول .....

A - غير متجانس B - مُركز C – مُخفف D - كثيف

26- إذا كانت كمية المذاب كثيرة في المحلول فيكون المحلول .....

A - غير متجانس B - مُركز C – مُخفف D - شفاف

27- أقصَى كَمِّيَّةِ مُذابٍ يُمْكِنُ إِذابَتُها في المُذيبِ .....

A - المذيب B - المذاب C – الذائبية D - المركب

28- زيادة درجة الحرارة لمحلول سكري ..... الذائبية.

A - تزيد B - تتناقص C – تبقى ثابتة D - عدم تغير

29- زيادة درجة الحرارة لمحلول ملحي يؤدي إلى ..... الذائبية.

A- زيادة B- تناقص C- ثبات (تبقى ثابتة) D- تغير

30- تزداد الذائبية للغازات في المحلول عند ..... درجة الحرارة.

A- زيادة B- انخفاض C- تبقى ثابتة D- لا تتغير

31- لا تحصل الأسماك على ما يكفي من الأكسجين صيفاً، لأن المياه الساخنة ..... من ذوبان الأكسجين.

A- تقلل B- تزيد C- لا تؤثر D- لا تغير

32- لكي نحافظ على الغازات في المشروبات الغازية أطول فترة ممكنة يجب إبقائها ..... (أكثر من اجابة)

A- مغلقة B- تزيد C- باردة D- لا تغير

33- نعتمد على **خلط** المخاليط على التغيرات ..... للمخاليط

A- الفيزيائية B- الكيميائية C- الميكانيكية D- التفاعلية

34- نعتمد على **فصل** المخاليط على التغيرات ..... للمخاليط

A- الفيزيائية B- الكيميائية C- الميكانيكية D- التفاعلية

35- يمكن فصل برادة الحديد عن الرمل بخاصية فيزيائية هي .....

A- المغناطيسية B- التبخر C- التقطير D- الذوبان

36- يمكن فصل خليط مكون من نشارة الخشب والزيت والماء بخاصية فيزيائية هي .....

A- اختلاف الكثافة (الطفو) B- المغناطيسية C- الكروماتوجرافيا D- الذوبان

37- يمكن فصل المواد الصلبة غير الذائبة في السوائل (الرمل والماء) بخاصية فيزيائية هي .....

A- اختلاف الحجم (الترشيح) B- المغناطيسية C- الكروماتوجرافيا D- الملقط

38- يمكن فصل الغبار والدخان عن هواء التنفس باستخدام الكمامة ونستخدم خاصة فيزيائية هي .....

A- اختلاف الحجم (الترشيح) B- المغناطيسية C- الكروماتوجرافيا D- الذوبان

39- يُمكن فَصل خَليطِ صلب غيرُ مُتجانس جسيماته كبيرة وملونة (مكسرات، سلطة خضار) باستخدام .....

A- المغناطيسية B- التبخر C- التقطير D- الملقط أو اليد

40- يمكن فصل الماء والكحول بالاعتماد على اختلاف .....

A- درجة الغليان B- المغناطيسية C- الكروماتوجرافيا D- الكثافة

41- يمكن فصل خليط الماء والملح بالاعتماد على اختلاف درجة الغليان نستخدم ..... (أكثر من اجابة)

A- الكروماتوجرافيا B- المغناطيسية C- التقطير D- التبخر

42- يمكن فصل قطع الشكولاتة عن الأيس كريم بالاعتماد على اختلاف .....

A- درجة الانصهار B- المغناطيسية C- الكروماتوجرافيا D- الكثافة

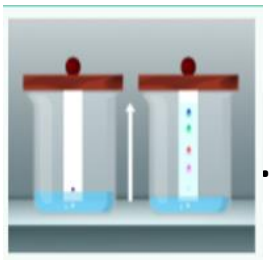
43- يمكن فصل سائلين لهما درجتي غليان مختلفة باستخدام .....

A- التقطير B- المغناطيسية C- الترشيح D- الكثافة

44- تعتمد عملية التقطير على خاصتين فيزيائيتين هما .....

A - التبخير B - المغناطيسية C – الكروماتوجرافيا D - التكاثف

45- أفضل طريقة لفصل سائلين لهما نفس درجتي غليان تقريبا هي .....



A - التبخير B - المغناطيسية C – الكروماتوجرافيا D - الترشيح

46- عمليَّةُ فَصْلِ أجزاءِ الخَليطِ بناءً على اختلافِ سُرعةِ حَركتِها عندَ إذابتِها في سائل .....

A - التبخير B - المغناطيسية C – الكروماتوجرافيا D - الترشيح

47- تعتبر بعض الأطعمة مثل الحليب والأجبان والألبان والكريمة والجلاتين أمثلة على .....

A - خليط غروي B - محاليل C – خليط معلق D - عناصر

48- لا يمكن للحليب أن يشكل طبقات أو ترسبات في الاناء لأنه .....

A - خليط غروي B - محاليل C – خليط معلق D - عناصر

49- عند مزج فلز النحاس والخارصين لتشكيل النحاس الأصفر فإنه يتشكل .....

A - خليط غروي B - خليط معلق C – سبيكة D - مركب

50- خليط من الفلزات المصهورة .....

A - خليط غروي B - خليط معلق C – سبيكة D - مركب

51- ما الخليط الأكثر احتمالاً أن يكون محلولاً .....

A - المياه الموحلة B - التربة C – عصير التوت D - اللبن

52- ما الذي يجعل محلول الماء والسكر مخففاً أكثر .....

A - اضف السكر واقلب B - ابخر الماء C – اضف الماء واقلب D - اضف طاقة ليغلي الماء

53- مادة مكونة من اتحاد عنصرين أو أكثر .....

A - العناصر B - السبيكة C – المركبات D - المحلول

54- مادة تختلف خصائصها عن خصائص العناصر المكونة لها .....

A - العنصر B - السبيكة C – المركب D - المحلول

55- تتكون المركبات من اتحاد العناصر وربطها بروابط .....

A - فيزيائية B - كيميائية C – ميكانيكية D - مائية

56- اسم، يُستخدم للمركب ويتكون من اسماء العناصر المكونة له ويحتوي احيانا على البادئات .....

A - الاسم الكيميائي B - الاسم الشائع C – الاسم فيزيائي D - الاسم السفلي

57- يُستخدم الرمز لـ ..... وهو يوجد في الجدول الدوري، لذلك يوجد 118 رمز فقط. (أكثر من اجابة)

A - العنصر B - الذرة C – الجزيء D - المركب

58- تُستخدم الصيغة لـ ..... وتحوي على رموز واحياناً أرقام سفلية. (أكثر من اجابة)

A - العنصر B - الذرة C – الجزيء D - المركب

59- الاسم الكيميائي هو **أحادِيُّ أُكْسيدِ ثُنائيِّ الهَيْدروجين**، الصيغة الكيميائية التي تعبر عنه هي .....

A - H_2O_2 B - H_2O C – H_3O D - O_2H

60- الاسم الكيميائي هو **ثاني أكسيد الكربون**، الصيغة الكيميائية التي تعبر عنه هي .....

A - C_2O B - C_2O_2 C – CO_2 D - O_2C

61- الاسم الكيميائي هو **ثلاثي أكسيد الكبريت**، الصيغة الكيميائية التي تعبر عنه هي .....

A - C_2Cl B - SO_3 C – Cl_2S_2 D - S_2Cl

62- الصيغة الكيميائية **لصدأ الحديد (أكسيد الحديد)** هي .....

A - Fe_2O_3 B - Fe_2O_2 C – FeO_2 D - O_2Fe3

63- الصيغة الكيميائية **لملح الطعام (كلوريد الصوديوم)** هي .....

A - $NaCl$ B - Na_2Cl_2 C – $NaCl_2$ D - Na_2Cl

64- عدد ذرات الهيدروجين في **($HC_2H_3O_2$) حمض الأستيك (الخل)** .....

A - 1 ذرة B - 2 ذرة C – 3 ذرة D - 4 ذرة

65- عدد الذرات في **سكر الفركتوز ($C_6H_{12}O_6$)** هو ..... ويحوي على ..... أنواع من العناصر.

A - 24 ذرة ، 3 عناصر B - 24 ذرة ، 6 عناصر C – 12 ذرة ، 24 عنصر D - 3 ذرات ، 3 عناصر

66- يحتوي مركب **ثلاثي كلوريد البورن** ($BrCl_3$) على ..... (أكثر من اجابة)

A - نوعين من العناصر B - 4 ذرات C – 4 عناصر D - 3 بورن

$2H_2O$

67- الرقم السفلي (الرقم أحمر اللون الصغير) في الصيغة الكيميائية للمركب يُمثل .....

A - عدد ذرات المركب B - عدد الجزيئات C – عدد أنواع العناصر D - عدد ذرات العنصر

68- الرقم الكبير الموجود على يسار الهيدروجين (أزرق اللون) يدل على .....

A - عدد ذرات المركب B - عدد الجزيئات C – عدد أنواع العناصر D - عدد ذرات العنصر

69- تحتوي بَعْض الأَسماء الكيميائية على أرقام وهي ..... وتُمثل عدد ذرات العنصر في المركب.

A - النهائيات B - البادئات C – حروف D - اسماء

70- عندما تتشكل مواد جديدة يدل ذلك على تغير .....

A - فيزيائي B - كيميائي C – ميكانيكي D - كمي

71- ارتباط الذرات بتشكيلات جديدة وتكون مواد جديدة .....

A - تفاعل فيزيائي B - تفاعل كيميائي C – تفاعل تعادل D - تفاعل

72- نُسمي المواد على الجانب الأيسر من المعادلة، (قبل السهم) بـ .....

A - المتفاعلات B - الغازات C – النواتج D - الفلزات

73- نُسمي المواد على الجانب الأيمن من المعادلة الكيميائية (بعد السهم) بـ .....

A - المتفاعلات B - الغازات C – النواتج D - الفلزات

74- إذا أُزيلت أحد المواد الداخلة في التفاعل فإنه .....

A- يتوقف التفاعل B- يُزيد التفاعل C- يُبطء التفاعل D- لا يحدث شيء

75- الكتلة الكلية للمتفاعلات تساوي الكتلة الكلية للنواتج يُسمى ذلك بقانون .....

A- حفظ الطاقة B- حفظ الأشكال C- حفظ الكتلة D- حفظ الاحجام

76- أهم مؤشر من مؤشرات حدوث التفاعل هو .....

A- تغير الكتلة B- تغير الشكل C- انتاج مادة جديدة D- تغير الحجم

77- مادة صلبة تتشكل من التفاعل الكيميائي لبعض المحاليل (وهو من مؤشرات التفاعل) .....

A- الراسب B- الفقاعات C- فقدان البريق D- انطلاق طاقة

78- قلي البيض يُعتبر تفاعل وتغير كيميائي بسبب ..... (أكثر من اجابة)

A- تشكل مادة جديدة B- تغير الشكل C- تغير الرائحة D- تغير الكتلة

79- أي مما يلي من مؤشرات التفاعل والتغيرات الكيميائية ..... (أكثر من اجابة)

A- انطلاق طاقة B- فقدان البريق C- خروج فقاعات وغازات D- تغير الكتلة

80- أي مما يلي من مثال على تفاعل كيميائي ..... (أكثر من اجابة)

A- تشكل الكراميل B- صدأ الحديد C- هضم الطعام D- تغير الكتلة

81- الطريقة الوحيدة لتشكل المركبات الكيميائية والمواد الجديدة في .....

A- التفاعل الكيميائي B- مزج الخليط C- تشكل المحلول D- تشكل السبيكة

82- أي مما يلي يطلق غاز ثاني أكسيد الكربون .....

A- احتراق الخشب B- انصهار الجليد C- سقوط المطر D- اذابة الملح في الماء

83- أي مركب يمكن أن يُسبب فقدان اللمعان لأحد الفلزات .....

A- CO_2 B- NaCl C- $C_6H_{12}O_6$ D- Al_2O_3

84- جسيمات مشحونة كهربائياً تدعى .....

A- الأيونات B- الذرات C- المركبات D- الخليط

85- عندما تفقد أو تكتسب الذرات أو الجزيئات إلكترونات، تتشكل جسيمات مشحونة كهربائيا هي .....

A- الأيونات B- الذرات C- المركبات D- الخليط

86- عندما تفقد الذرات أو الجزيئات إلكترونات تتشكل .....

A- الأيونات السالبة B- الذرات C- الأيونات الموجبة D- الخليط

87- عندما تكتسب الذرات أو الجزيئات إلكترونات، تتشكل .....

A- الأيونات السالبة B- الذرات C- الأيونات الموجبة D- الخليط

88- تُطلق الحموض أيونات ..... عند وضعها في الماء.

A- أيون H_3O^+ B- الذرات C- أيون OH^- D- الخليط

89- تُطلق القواعد أيونات ..... عند وضعها في الماء.

A - أيون H_3O^+ B - الذرات C – أيون OH^- D - الخليط

90- من خواص الحموض ..... (أكثر من اجابة)

A - ذات ملمس آكل B - طعم حامض C – تتفاعل مع الفلزات D - تشكل أيون OH^-

91- من خواص القواعد ..... (أكثر من اجابة)

A - تشكل أيون H_3O^+ B - ملمس صابوني C – طعم مر قابض D - تشكل أيون OH^-

92- يتغير لون تباع الشمس عند إضافة الحموض من .....

A - الأزرق إلى الأحمر B - لا يتغير اللون C – الأحمر إلى الأزرق D - الأحمر إلى الأخضر

93- يتغير لون تباع الشمس عند إضافة القواعد من .....

A - الأزرق إلى الأحمر B - لا يتغير اللون C – الأحمر إلى الأزرق D - الأحمر إلى الأخضر

94- الخل، والحليب، والمشروبات الغازية، والعسل، والكاتشب، والروب، والفيتامينC هي .....

A - قواعد B - حموض C – أملاح D - مخاليط

95- الصابون، والمنظفات، ومعجون الأسنان، وبياض البيض، ومضاد الحموضة، والمبيض، هي .....

A - قواعد B - حموض C – أملاح D - مخاليط

96- هي مواد يتغير لونها عند وضعها في الأحماض أَو القواعد .....

A - الكواشف B - الحموض C – الأملاح D - القواعد

97- صبغ يُستخرج من الأشنيات يُستخدم في ورق ..... وهو كاشف عن الحموض والقواعد.

A - تباع الشمس B - الترشيح C – الكروماتوجرافيا D - التنشيف

98- صبغ يُستخرج من الأشنيات يُستخدم في ورق ..... وهو كاشف عن الحموض والقواعد.

A - تباع الشمس B - الترشيح C – الكروماتوجرافيا D - التنشيف

99- لنبات الكوبية أزهار زرقاء عندما تكون التربة .....، وأزهار وردية عندما تكون التربة .....

A - قاعدية ، حمضية B - متعادلة، قاعدية C – حمضية، قاعدية D - متعادلة، حمضية

100- ابتكر العالم سورين سورينسون مقياساً لقياس درجة الحموضة والقاعدية هو .....

A - مقياس pH B - الثرموميتر C – الكروماتوجرافيا D - باروميتر

101- الرقم الهيدروجيني من 1 إلى 6 يدل على أن المحلول .....

A - حمض B - قاعدة C – متعادل D - ماء

102- الرقم الهيدروجيني من 8 إلى 14 يدل على أن المحلول .....

A - حمض B - قاعدة C – متعادل D - ماء

103- إذا كان الرقم الهيدروجيني يساوي 7 يدل على أن المحلول .....

A - حمض B - قاعدة C – متعادل/ الماء D - ملح

104- كلما كان الرقم الهيدروجيني أكثر انخفضاً كان المحلول .....

A- حمض قوي B- قاعدة قوية C- حمض ضعيف D- قاعدة ضعيفة

105- إذا كان تركيز أيونات الهيدروجين (الهيدرينيوم) = تركيز الهيدروكسيد فإن pH = ...

A- pH7 B- pH11 C- pH8 D- pH3

106- في المحلول الحمضي تكون أيونات الهيدروجين ..... من أيونات الهيدروكسيد

A- أكثر B- أقل C- متساوية D- لا يوجد

107- نسمي قوة الحمض بـ ..... ونسمي قوة القاعدة بـ .....

A- القاعدية، الحمضية B- ضعيف، قوي C- الحمضية، القاعدية D- قوي، ضعيف

108- لتخفيف ألم لسعة النحلة هي وضع صودا الخبز على موقع اللسعة لأن هذا تفاعل .....

A- حمضي B- قاعدي C- تعادل D- فيزيائي

109- لتخفيف حموضة وحرقة المعدة هو تناول مضاد الحموضة لأن هذا تفاعل .....

A- حمضي B- قاعدي C- تعادل D- فيزيائي

110- هو تفاعل بين حمض وقاعدة لإنتاج ملح وماء هذا تفاعل .....

A- حمضي B- قاعدي C- تعادل D- فيزيائي

111- نحصل على الملح والماء من تفاعل التعادل الذي يحدث بين .....

A- حمض + قاعدة B- قاعدة + ماء C- حمض + خل D- قاعدة + صودا

112- نحصل على الملح والهيدروجين من تفاعل كيميائي بين ..... (من خواص الحموض)

A- حمض + فلز B- قاعدة + ماء C- حمض + خل D- قاعدة + صودا

113- من خصائص الأملاح ..... (أكثر من اجابة)

A- درجة انصهار عالية B- صلبة وهشة C- لها بنية بلورية D- لا يذوب في الماء

114- الإلكتروليتات هي عبارة عن ..... في الماء.

A- ذرات B- خليط C- أيونات (ـ ، +) D- محاليل

115- تتكون محاليل الحموض والقواعد والأملاح في الماء .....

A- ذرات B- خليط C- إلكتروليتات D- محاليل

116- تنقل محاليل الحموض والقواعد والأملاح في الماء التيار الكهربائي لأنها تتكون من .....

A- ذرات B- خليط C- إلكتروليتات D- محاليل

117- الحمض الموجود في معدة الانسان هو حمض .....

A- الكبريتيك (H_2SO_4) B- النتريك(HNO_3) C- هيدروكلوريك (HCl) D- الفوسفوريك (H_3PO_4)

118- السكر ($C_6H_{12}O_6$) والبيوتان (C_4H_{10}) عبارة عن جزيئات، أي عبارة صحيحة؟ .....

A- كلاهما يحويان نفس نوع الذرات B- عدد الذرات في السكر أكثر من البيوتان

C- كلاهما يتكونان من نوعين من الذرات D- السكر والبيوتان غازات

119- إذا كان pH = 3 فالمحلول هو ..... ويكون تركيز الأيونات هو .....

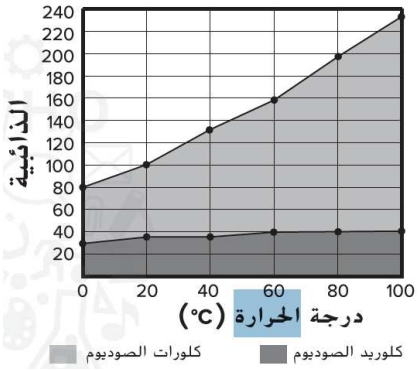
A- حمض، ($H3O^+ > OH^-$) B- قاعدة، ($H3O^+ > OH^-$)

C- حمض، ($H3O^+ < OH^-$) D- قاعدة، ($H3O^+ < OH^-$)

120- إذا كان pH = 11 فالمحلول هو ..... ويكون تركيز الأيونات هو .....

A- حمض، ($H3O^+ > OH^-$) B- قاعدة، ($H3O^+ > OH^-$)

C- حمض، ($H3O^+ < OH^-$) D- قاعدة، ($H3O^+ < OH^-$)



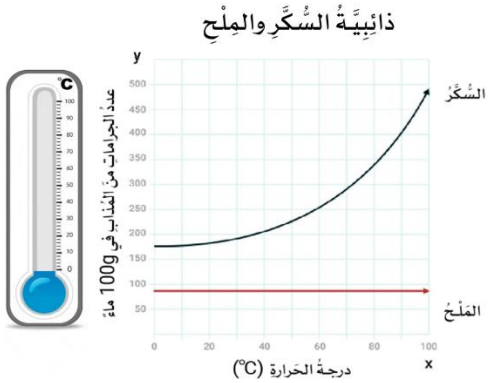
121- في الرسم البياني ذائبية مادتان ما العبارة التي يمكن استنتاجها؟

A- في درجة 0 C يكون كلوريد الصوديوم أكثر ذوبان من كلورات الصوديوم

B- في 100 C يكون لكلا المادتين الذائبية نفسها.

C- تزداد ذائبية كلورات الصوديوم مع ارتفاع درجة الحرارة

D- كلوريد الصوديوم لا يذوب



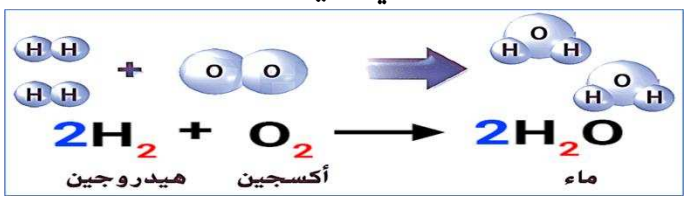
122- انظر إلى الرسم البياني وحدد كل ما هو صحيح. (أكثر من اجابة)

A- تزداد الذائبية للمحلول السكري بزيادة درجة الحرارة

B- تتناقص الذائبية للمحلول السكري بزيادة درجة الحرارة

C- تزداد الذائبية للمحلول الملحي بزيادة درجة الحرارة

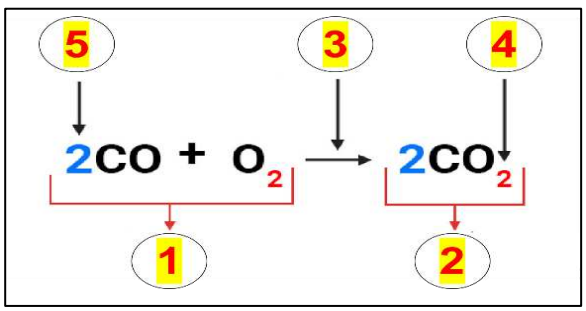
D- تبقى الذائبية ثابتة للمحلول الملحي بزيادة درجة الحرارة



123- هذا التفاعل يُبين تشكل .....

A- حمض B- خليط C- مركب D- محاليل

124- انظر إلى المعادلة التالية اذكر ما تشير إليه الأرقام على المعادلة



-1 .....

-2 .....

-3 .....

-4 .....

-5 .....

125- انظر إلى المعادلات التالية هل تحقق قانون حفظ الكتلة؟ (قم بعد الذرات قبل وبعد السهم)

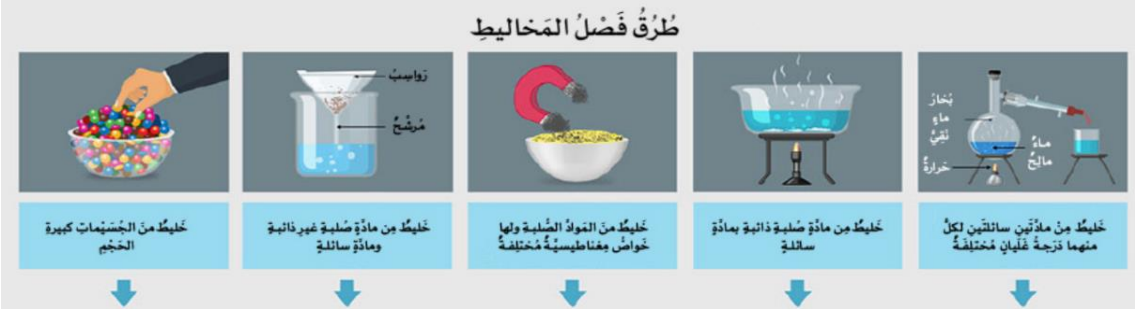
$$2H_2 + O_2 \longrightarrow 2H_2O$$

النواتج		المتفاعلات	
اسم العنصر	عدد ذراته	اسم العنصر	عدد ذراته
O		O	
H		H	

$$2Na + 2H_2O \longrightarrow 2NaOH + H_2$$

النواتج		المتفاعلات	
اسم العنصر	عدد ذراته	اسم العنصر	عدد ذراته
Na		Na	
O		O	
H		H	

126- هذا الجدول فيه بعد طرق فصل المخاليط انظر الصورة واملاء الجدول ما الطريقة المستخدمة في الفص والخاصة الفيزيائية التي اعتمدنا عليها.



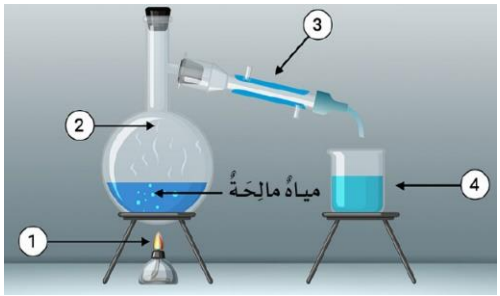
اسم العملية					
الخاصة الفيزيائية					

127- في الشكل المجاور طريقة فصل المحاليل بطريقة التقطير البسيط

اكتب ما تُشير الأرقام 2 و 3 وما يحدث فيهما:

(2) .....

(3) .....



انتهت الأسئلة

مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

أ. عمار عبده

نموذج الإجابة

الوحدة (6)

✓ اختر الاجابة الصحيحة مما يلي:

1- تُصنف المادة إلى نوعين ..... (أكثر من اجابة)

A- مادة كيميائية نقية B- الضوء C- المخاليط D- القوة

2- من المواد الكيميائية النقية ..... (أكثر من اجابة)

A- العناصر B- الجزيء C- الذرات D- المركب

3- مادة تتكون من مزج مادتين مختلفتين أو أكثر دون ارتباط كيميائي بينها .....

A- المركبات B- الجزيئات C- المخاليط D- عناصر

4- مادة تتكون من مزيج فيزيائي للمواد .....

A- المركبات B- العناصر C- المخاليط D- عناصر

5- خليط تتوزع فيه مكوناته بشكل غير متساوي وغير منظم .....

A- خليط متجانس B- محلول C- خليط غير متجانس D- السبيكة

6- من أنواع المخاليط غير المتجانسة ..... (أكثر من اجابة)

A- الغروي B- المعلق C- المحلول D- السبيكة

7- خليط غير متجانس تترسب مكوناته في أسفل الوعاء بعد التوقف عن التحريك .....

A- الغروي B- المعلق C- المحلول D- السبيكة

8- المعلق خليط غير متجانس تكون جسيماته ..... من جسيمات الخليط.

A- اصغر B- أكبر C- مساوية D- مماثلة

9- الملح مع الفلفل في وعاء واحد هذا مثال على .....

A- خليط B- المعلق C- المحلول D- مركب

10- خليط غير متجانس **لا** تترسب مكوناته في أسفل الوعاء بعد التوقف عن التحريك .....

A- الغروي B- المعلق C- المحلول D- السبيكة

11- المكسرات، حساء الخضروات، البيتزا، معجون الأسنان، وخليط الماء والزيت أمثلة على .....

A- خليط متجانس B- محلول C- خليط غير متجانس D- السبيكة

12- الحليب ومعجون الأسنان، المايونيز، الجلي، الزبدة، الكريما، والدهان أمثلة على .....

A- الغروي B- المعلق C- المحلول D- السبيكة

13- صلصة الشواء، الطحين والماء، مسحوق الطباشير والماء، الرمل والماء أمثلة على .....

A- الغروي B- المعلق C- المحلول D- السبيكة

14- يختلف الخليط المعلق عن الخليط الغروي بـ ..... (أكثر من اجابة)

A - المعلق جزيئاته أكبر B - المعلق يترسب C – الغروي جزيئاته أكبر D - الغروي يترسب

15- خليط تتوزع فيه مكوناته بشكل متساوي ومنظم بحيث تبدو في كل الخليط .....

A - خليط متجانس B - الغروي C – المعلق D - خليط غير متجانس

16- من أنواع المخاليط المتجانسة ..... (أكثر من اجابة)

A - الغروي B - المعلق C – المحلول D - السبيكة

17- يتكون المحلول من ..... (أكثر من اجابة)

A - الغروي B - المعلق C – المذيب D - المذاب

18- الكمية الأكبر من المحلول تُسمى .....

A - المذيب B - المذاب C – المحلول D - السبيكة

19- الكمية الأصغر من المحلول تُسمى .....

A - المذيب B - المذاب C – المحلول D - السبيكة

20- الهواء، ماء البحر، العصير، الفولاذ، الحبر، الشاي، العسل، والمشروبات الغازية أمثلة على .....

A - المعلق B - الغروي C – المحلول D - خليط غير متجانس

21- محلول من فلز ومادة صلبة (غالباً فلز) .....

A - المذيب B - المذاب C – المحلول D - السبيكة

22- محلول يتكون من خلط مادتين صلبتين أو أكثر، إحداهما فلز.....

A - المذيب B - المذاب C – المحلول D - السبيكة

23- النحاس الأصفر، الفولاذ، الذهب الأبيض، البرونز هي أمثلة على .....

A - المذيب B - المذاب C – المحلول D - السبيكة

24- كَمِّيَّةُ المُذابِ في مقدارٍ مُعيَّنٍ مِنَ المحلول .....

A - المذيب B - المذاب C – التركيز D - المركب

25- إذا كانت كمية المذاب قليلة في المحلول فيكون المحلول .....

A - غير متجانس B - مُركز C – مُخفف D - كثيف

26- إذا كانت كمية المذاب كثيرة في المحلول فيكون المحلول .....

A - غير متجانس B - مُركز C – مُخفف D - شفاف

27- أقصَى كَمِّيَّةِ مُذابٍ يُمْكِنُ إذابَتُها في المُذيبِ .....

A - المذيب B - المذاب C – الذائبية D - المركب

28- زيادة درجة الحرارة لمحلول سكري ..... الذائبية.

A - تزيد B - تتناقص C – تبقى ثابتة D - عدم تغير

29- زيادة درجة الحرارة لمحلول ملحي يؤدي إلى ..... الذائبية.

A - زيادة B - تناقص C – ثبات (تبقى ثابتة) D - تغير

30- تزداد الذائبية للغازات في المحلول عند ..... درجة الحرارة.

A - زيادة B - انخفاض C – تبقى ثابتة D - لا تتغير

31- لا تحصل الأسماك على ما يكفي من الأكسجين صيفاً، لأن المياه الساخنة ..... من ذوبان الأكسجين.

A - تقلل B - تزيد C – لا تؤثر D - لا تغير

32- لكي نحافظ على الغازات في المشروبات الغازية أطول فترة ممكنة يجب إبقائها ..... (أكثر من اجابة)

A - مغلقة B - تزيد C – باردة D - لا تغير

33- نعتمد على **خلط** المخاليط على التغيرات ..... للمخاليط

A - الفيزيائية B - الكيميائية C – الميكانيكية D - التفاعلية

34- نعتمد على **فصل** المخاليط على التغيرات ..... للمخاليط

A - الفيزيائية B - الكيميائية C – الميكانيكية D - التفاعلية

35- يمكن فصل برادة الحديد عن الرمل بخاصية فيزيائية هي .....

A - المغناطيسية B - التبخر C – التقطير D - الذوبان

36- يمكن فصل خليط مكون من نشارة الخشب والزيت والماء بخاصية فيزيائية هي .....

A - اختلاف الكثافة (الطفو) B - المغناطيسية C – الكروماتوجرافيا D - الذوبان

37- يمكن فصل المواد الصلبة غير الذائبة في السوائل (الرمل والماء) بخاصية فيزيائية هي .....

A - اختلاف الحجم (الترشيح) B - المغناطيسية C – الكروماتوجرافيا D - الملقط

38- يمكن فصل الغبار والدخان عن هواء التنفس باستخدام الكمامة ونستخدم خاصة فيزيائية هي .....

A - اختلاف الحجم (الترشيح) B - المغناطيسية C – الكروماتوجرافيا D - الذوبان

39- يُمكن فَصل خَليطِ صلب غيرُ مُتجانس جسيماته كبيرة وملونة (مكسرات، سلطة خضار) باستخدام .....

A - المغناطيسية B - التبخر C – التقطير D - الملقط أو اليد

40- يمكن فصل الماء والكحول بالاعتماد على اختلاف .....

A - درجة الغليان B - المغناطيسية C – الكروماتوجرافيا D - الكثافة

41- يمكن فصل خليط الماء والملح بالاعتماد على اختلاف درجة الغليان نستخدم ..... (أكثر من اجابة)

A - الكروماتوجرافيا B - المغناطيسية C – التقطير D - التبخر

42- يمكن فصل قطع الشكولاتة عن الأيس كريم بالاعتماد على اختلاف .....

A - درجة الانصهار B - المغناطيسية C – الكروماتوجرافيا D - الكثافة

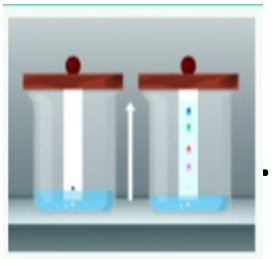
43- يمكن فصل سائلين لهما درجتي غليان مختلفة باستخدام .....

A - التقطير B - المغناطيسية C – الترشيح D - الكثافة

44- تعتمد عملية التقطير على خاصتين فيزيائيتين هما .....

A - التبخير B - المغناطيسية C – الكروماتوجرافيا D - التكاثف

45- أفضل طريقة لفصل سائلين لهما نفس درجتي غليان تقريبا هي .....



A - التبخير B - المغناطيسية C – الكروماتوجرافيا D - الترشيح

46- عمليَّةُ فَصْلِ أجزاءِ الخَليطِ بناءً على اختلافِ سُرعةِ حَركتِها عندَ إذابتِها في سائل .....

A - التبخير B - المغناطيسية C – الكروماتوجرافيا D - الترشيح

47- تعتبر بعض الأطعمة مثل الحليب والأجبان والألبان والكريمة والجلاتين أمثلة على .....

A - خليط غروي B - محاليل C – خليط معلق D - عناصر

48- لا يمكن للحليب أن يشكل طبقات أو ترسبات في الاناء لأنه .....

A - خليط غروي B - محاليل C – خليط معلق D - عناصر

49- عند مزج فلز النحاس والخارصين لتشكيل النحاس الأصفر فإنه يتشكل .....

A - خليط غروي B - خليط معلق C – سبيكة D - مركب

50- خليط من الفلزات المصهورة .....

A - خليط غروي B - خليط معلق C – سبيكة D - مركب

51- ما الخليط الأكثر احتمالاً أن يكون محلولاً .....

A - المياه الموحلة B - التربة C – عصير التوت D - اللبن

52- ما الذي يجعل محلول الماء والسكر مخففاً أكثر .....

A - اضف السكر واقلب B - ابخر الماء C – اضف الماء واقلب D - اضف طاقة ليغلي الماء

53- مادة مكونة من اتحاد عنصرين أو أكثر .....

A - العناصر B - السبيكة C – المركبات D - المحلول

54- مادة تختلف خصائصها عن خصائص العناصر المكونة لها .....

A - العنصر B - السبيكة C – المركب D - المحلول

55- تتكون المركبات من اتحاد العناصر وربطها بروابط .....

A - فيزيائية B - كيميائية C – ميكانيكية D - مائية

56- اسم يُستخدم للمركب ويتكون من اسماء العناصر المكونة له ويحتوي احيانا على البادئات .....

A - الاسم الكيميائي B - الاسم الشائع C – الاسم فيزيائي D - الاسم السفلي

57- يُستخدم الرمز لـ ..... وهو يوجد في الجدول الدوري، لذلك يوجد 118 رمز فقط. (أكثر من اجابة)

A - العنصر B - الذرة C – الجزيء D - المركب

58- تُستخدم الصيغة لـ ..... وتحوي على رموز واحياناً أرقام سفلية. (أكثر من اجابة)

A - العنصر B - الذرة C – الجزيء D - المركب

59- الاسم الكيميائي هو **أحادِيُّ أُكْسيدِ ثُنائيِّ الهَيْدروجين**، الصيغة الكيميائية التي تعبر عنه هي .....

A - H_2O_2 B - H_2O C - H_3O D - O_2H

60- الاسم الكيميائي هو **ثاني أكسيد الكربون**، الصيغة الكيميائية التي تعبر عنه هي .....

A - C_2O B - C_2O_2 C - CO_2 D - O_2C

61- الاسم الكيميائي هو **ثلاثي أكسيد الكبريت**، الصيغة الكيميائية التي تعبر عنه هي .....

A - C_2Cl B - SO_3 C - Cl_2S_2 D - S_2Cl

62- الصيغة الكيميائية **لصدأ الحديد (أكسيد الحديد)** هي .....

A - Fe_2O_3 B - Fe_2O_2 C - FeO_2 D - O_2Fe3

63- الصيغة الكيميائية **لملح الطعام (كلوريد الصوديوم)** هي .....

A - $NaCl$ B - Na_2Cl_2 C - $NaCl_2$ D - Na_2Cl

64- عدد ذرات الهيدروجين في **($HC_2H_3O_2$) حمض الأستيك (الخل)** .....

A - 1 ذرة B - 2 ذرة C - 3 ذرة D - 4 ذرة

65- عدد الذرات في **سكر الفركتوز ($C_6H_{12}O_6$)** هو ..... ويحوي على ..... أنواع من العناصر.

A - 24 ذرة ، 3 عناصر B - 24 ذرة ، 6 عناصر C - 12 ذرة ، 24 عنصر D - 3 ذرات ، 3 عناصر

66- يحتوي مركب **ثلاثي كلوريد البورن** ($BrCl_3$) على ..... **(أكثر من اجابة)**

A - نوعين من العناصر B - 4 ذرات C - 4 عناصر D - 3 بورن

$2H_2O$

67- الرقم السفلي (الرقم أحمر اللون الصغير) في الصيغة الكيميائية للمركب يُمثل .....

A - عدد ذرات المركب B - عدد الجزيئات C - عدد أنواع العناصر D - عدد ذرات العنصر

68- الرقم الكبير الموجود على يسار الهيدروجين (أزرق اللون) يدل على .....

A - عدد ذرات المركب B - عدد الجزيئات C - عدد أنواع العناصر D - عدد ذرات العنصر

69- تحتوي بَعْض الأَسماء الكيميائية على أرقام وهي ..... وتُمثل عدد ذرات العنصر في المركب.

A - النهائيات B - البادئات C - حروف D - اسماء

70- عندما تتشكل مواد جديدة يدل ذلك على تغير .....

A - فيزيائي B - كيميائي C - ميكانيكي D - كمي

71- ارتباط الذرات بتشكيلات جديدة وتكون مواد جديدة .....

A - تفاعل فيزيائي B - تفاعل كيميائي C - تفاعل تعادل D - تفاعل

72- نُسمي المواد على الجانب الأيسر من المعادلة، (قبل السهم) بـ .....

A - المتفاعلات B - الغازات C - النواتج D - الفلزات

73- نُسمي المواد على الجانب الأيمن من المعادلة الكيميائية (بعد السهم) بـ .....

A - المتفاعلات B - الغازات C - النواتج D - الفلزات

74- إذا أُزيلت أحد المواد الداخلة في التفاعل فإنه .....

A- يتوقف التفاعل B- يُزيد التفاعل C- يُبطء التفاعل D- لا يحدث شيء

75- الكتلة الكلية للمتفاعلات تساوي الكتلة الكلية للنواتج يُسمى ذلك بقانون .....

A- حفظ الطاقة B- حفظ الأشكال C- حفظ الكتلة D- حفظ الاحجام

76- أهم مؤشر من مؤشرات حدوث التفاعل هو .....

A- تغير الكتلة B- تغير الشكل C- انتاج مادة جديدة D- تغير الحجم

77- مادة صلبة تتشكل من التفاعل الكيميائي لبعض المحاليل (وهو من مؤشرات التفاعل) .....

A- الراسب B- الفقاعات C- فقدان البريق D- انطلاق طاقة

78- قلي البيض يُعتبر تفاعل وتغير كيميائي بسبب ..... (أكثر من اجابة)

A- تشكل مادة جديدة B- تغير الشكل C- تغير الرائحة D- تغير الكتلة

79- أي مما يلي من مؤشرات التفاعل والتغيرات الكيميائية ..... (أكثر من اجابة)

A- انطلاق طاقة B- فقدان البريق C- خروج فقاعات وغازات D- تغير الكتلة

80- أي مما يلي من مثال على تفاعل كيميائي ..... (أكثر من اجابة)

A- تشكل الكراميل B- صدأ الحديد C- هضم الطعام D- تغير الكتلة

81- الطريقة الوحيدة لتشكل المركبات الكيميائية والمواد الجديدة في .....

A- التفاعل الكيميائي B- مزج الخليط C- تشكل المحلول D- تشكل السبيكة

82- أي مما يلي يطلق غاز ثاني أكسيد الكربون .....

A- احتراق الخشب B- انصهار الجليد C- سقوط المطر D- اذابة الملح في الماء

83- أي مركب يمكن أن يُسبب فقدان اللمعان لأحد الفلزات .....

A- CO_2 B- NaCl C- $C_6H_{12}O_6$ D- Al_2O_3

84- جسيمات مشحونة كهربائياً تدعى .....

A- الأيونات B- الذرات C- المركبات D- الخليط

85- عندما تفقد أو تكتسب الذرات أو الجزيئات إلكترونات، تتشكل جسيمات مشحونة كهربائيا هي .....

A- الأيونات B- الذرات C- المركبات D- الخليط

86- عندما تفقد الذرات أو الجزيئات إلكترونات تتشكل .....

A- الأيونات السالبة B- الذرات C- الأيونات الموجبة D- الخليط

87- عندما تكتسب الذرات أو الجزيئات إلكترونات، تتشكل .....

A- الأيونات السالبة B- الذرات C- الأيونات الموجبة D- الخليط

88- تُطلق الحموض أيونات ..... عند وضعها في الماء.

A- أيون H_3O^+ B- الذرات C- أيون OH^- D- الخليط

89- تُطلق القواعد أيونات ..... عند وضعها في الماء.

A - أيون H_3O^+ B - الذرات C – أيون OH^- D - الخليط

90- من خواص الحموض ..... (أكثر من اجابة)

A - ذات ملمس آكل B - طعم حامض C – تتفاعل مع الفلزات D - تشكل أيون OH^-

91- من خواص القواعد ..... (أكثر من اجابة)

A - تشكل أيون H_3O^+ B - ملمس صابوني C – طعم مر قابض D - تشكل أيون OH^-

92- يتغير لون تباع الشمس عند إضافة الحموض من .....

A - الأزرق إلى الأحمر B - لا يتغير اللون C – الأحمر إلى الأزرق D - الأحمر إلى الأخضر

93- يتغير لون تباع الشمس عند إضافة القواعد من .....

A - الأزرق إلى الأحمر B - لا يتغير اللون C – الأحمر إلى الأزرق D - الأحمر إلى الأخضر

94- الخل، والحليب، والمشروبات الغازية، والعسل، والكاتشب، والروب، والفيتامينC هي .....

A - قواعد B - حموض C – أملاح D - مخاليط

95- الصابون، والمنظفات، ومعجون الأسنان، وبياض البيض، ومضاد الحموضة، والمبيض، هي .....

A - قواعد B - حموض C – أملاح D - مخاليط

96- هي مواد يتغير لونها عند وضعها في الأحماض أَو القواعد .....

A - الكواشف B - الحموض C – الأملاح D - القواعد

97- صبغ يُستخرج من الأشنيات يُستخدم في ورق ..... وهو كاشف عن الحموض والقواعد.

A - تباع الشمس B - الترشيح C – الكروماتوجرافيا D - التنشيف

98- صبغ يُستخرج من الأشنيات يُستخدم في ورق ..... وهو كاشف عن الحموض والقواعد.

A - تباع الشمس B - الترشيح C – الكروماتوجرافيا D - التنشيف

99- لنبات الكوبية أزهار زرقاء عندما تكون التربة .....، وأزهار وردية عندما تكون التربة .....

A - قاعدية ، حمضية B - متعادلة، قاعدية C – حمضية، قاعدية D - متعادلة، حمضية

100- ابتكر العالم سورين سورينسون مقياساً لقياس درجة الحموضة والقاعدية هو .....

A - مقياس pH B - الثرموميتر C – الكروماتوجرافيا D - بارومیتر

101- الرقم الهيدروجيني من 1 إلى 6 يدل على أن المحلول .....

A - حمض B - قاعدة C – متعادل D - ماء

102- الرقم الهيدروجيني من 8 إلى 14 يدل على أن المحلول .....

A - حمض B - قاعدة C – متعادل D - ماء

103- إذا كان الرقم الهيدروجيني يساوي 7 يدل على أن المحلول .....

A - حمض B - قاعدة C – متعادل/ الماء D - ملح

104- كلما كان الرقم الهيدروجيني أكثر انخفضاً كان المحلول .....

A- حمض قوي B- قاعدة قوية C- حمض ضعيف D- قاعدة ضعيفة

105- إذا كان تركيز أيونات الهيدروجين (الهيدرينيوم) = تركيز الهيدروكسيد فإن pH = ...

A- pH7 B- pH11 C- pH8 D- pH3

106- في المحلول الحمضي تكون أيونات الهيدروجين ..... من أيونات الهيدروكسيد

A- أكثر B- أقل C- متساوية D- لا يوجد

107- نسمي قوة الحمض بـ ..... ونسمي قوة القاعدة بـ .....

A- القاعدية، الحمضية B- ضعيف، قوي C- الحمضية، القاعدية D- قوي، ضعيف

108- لتخفيف ألم لسعة النحلة هي وضع صودا الخبز على موقع اللسعة لأن هذا تفاعل .....

A- حمضي B- قاعدي C- تعادل D- فيزيائي

109- لتخفيف حموضة وحرقة المعدة هو تناول مضاد الحموضة لأن هذا تفاعل .....

A- حمضي B- قاعدي C- تعادل D- فيزيائي

110- هو تفاعل بين حمض وقاعدة لإنتاج ملح وماء هذا تفاعل .....

A- حمضي B- قاعدي C- تعادل D- فيزيائي

111- نحصل على الملح والماء من تفاعل التعادل الذي يحدث بين .....

A- حمض + قاعدة B- قاعدة + ماء C- حمض + خل D- قاعدة + صودا

112- نحصل على الملح والهيدروجين من تفاعل كيميائي بين ..... (من خواص الحموض)

A- حمض + فلز B- قاعدة + ماء C- حمض + خل D- قاعدة + صودا

113- من خصائص الأملاح ..... (أكثر من اجابة)

A- درجة انصهار عالية B- صلبة وهشة C- لها بنية بلورية D- لا يذوب في الماء

114- الإلكتروليتات هي عبارة عن ..... في الماء.

A- ذرات B- خليط C- أيونات (ـ ، +) D- محاليل

115- تتكون محاليل الحموض والقواعد والأملاح في الماء .....

A- ذرات B- خليط C- إلكتروليتات D- محاليل

116- تنقل محاليل الحموض والقواعد والأملاح في الماء التيار الكهربائي لأنها تتكون من .....

A- ذرات B- خليط C- إلكتروليتات D- محاليل

MMAR عمار عبده BDO

117- الحمض الموجود في معدة الانسان هو حمض .....

A- الكبريتيك (H_2SO_4) B- النتريك(HNO_3) C- هيدروكلوريك (HCl) D- الفوسفوريك (H_3PO_4)

118- السكر ($C_6H_{12}O_6$) والبيوتان (C_4H_{10}) عبارة عن جزيئات، أي عبارة صحيحة؟ .....

A- كلاهما يحويان نفس نوع الذرات B- عدد الذرات في السكر أكثر من البيوتان

C- كلاهما يتكونان من نوعين من الذرات D- السكر والبيوتان غازات

119- إذا كان pH = 3 فالمحلول هو ..... ويكون تركيز الأيونات هو .....

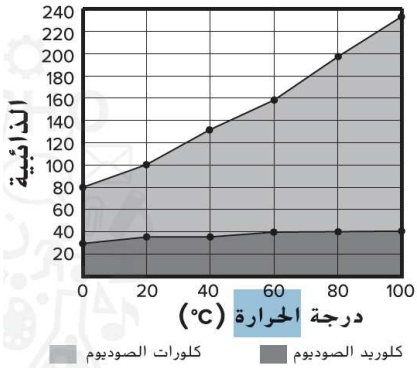
A- حمض، ($H3O^+ > OH^-$) B- قاعدة، ($H3O^+ > OH^-$)

C- حمض، ($H3O^+ < OH^-$) D- قاعدة، ($H3O^+ < OH^-$)

120- إذا كان pH = 11 فالمحلول هو ..... ويكون تركيز الأيونات هو .....

A- حمض، ($H3O^+ > OH^-$) B- قاعدة، ($H3O^+ > OH^-$)

C- حمض، ($H3O^+ < OH^-$) D- قاعدة، ($H3O^+ < OH^-$)



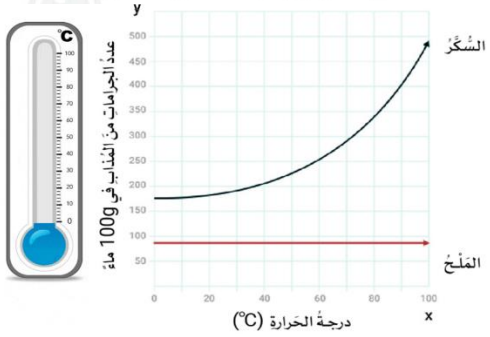
121- في الرسم البياني ذائبية مادتان ما العبارة التي يمكن استنتاجها؟

A- في درجة 0 C يكون كلوريد الصوديوم أكثر ذوبان من كلورات الصوديوم

B- في 100 C يكون لكلا المادتين الذائبية نفسها.

C- تزداد ذائبية كلورات الصوديوم مع ارتفاع درجة الحرارة

D- كلوريد الصوديوم لا يذوب



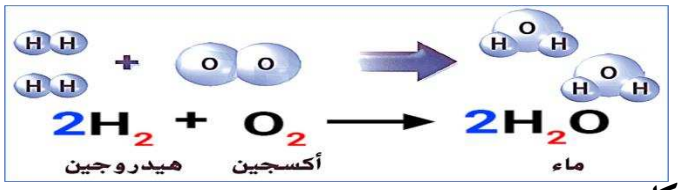
122- انظر إلى الرسم البياني وحدد كل ما هو صحيح. (أكثر من اجابة)

A- تزداد الذائبية للمحلول السكري بزيادة درجة الحرارة

B- تتناقص الذائبية للمحلول السكري بزيادة درجة الحرارة

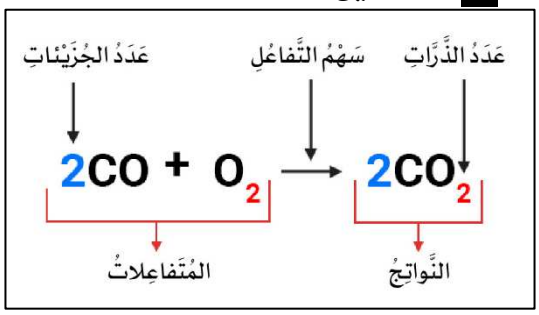
C- تزداد الذائبية للمحلول الملحي بزيادة درجة الحرارة

D- تبقى الذائبية ثابتة للمحلول الملحي بزيادة درجة الحرارة



123- هذا التفاعل يُبين تشكل .....

A- حمض B- خليط C- مركب D- محاليل



124- انظر إلى المعادلة التالية اذكر ما تشير إليه الأرقام على المعادلة

1- المتفاعلات

2- النواتج

3- سهم التفاعل

4- الرقم السفلي (يدل على عدد ذرات العنصر)

5- المعامل (يدل على عدد الجزيئات) "نضعه لجعل المعادلة متوازنة حسب قانون حفظ الكتلة"

125- انظر إلى المعادلات التالية هل تحقق قانون حفظ الكتلة؟ (قم بعد الذرات قبل وبعد السهم)

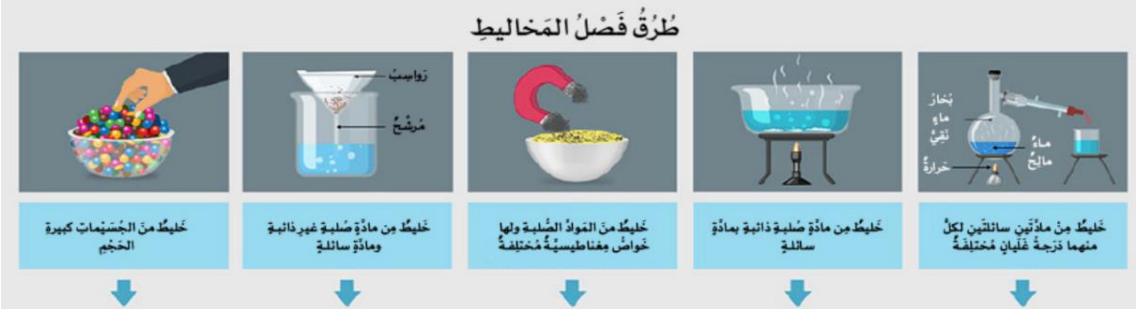
$$2H_2 + O_2 \longrightarrow 2H_2O$$

المتفاعلات		النواتج	
عدد ذراته	اسم العنصر	عدد ذراته	اسم العنصر
2	O	2	O
4	H	4	H

$$2Na + 2H_2O \longrightarrow 2NaOH + H_2$$

المتفاعلات		النواتج	
عدد ذراته	اسم العنصر	عدد ذراته	اسم العنصر
2	Na	2	Na
2	O	2	O
4	H	4	H

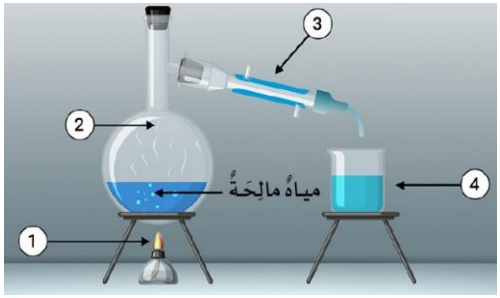
126- هذا الجدول فيه بعد طرق فصل المخاليط انظر الصورة واملاء الجدول ما الطريقة المستخدمة في الفص والخاصة الفيزيائية التي اعتمدنا عليها.



اسم العملية	التقطير	التبخير	المغناطيس	الترشيح	التقاط باليد
الخاصة الفيزيائية	تبخير + تكثيف	تبخر المادة السائلة وبقاء المادة الصلبة	انجذاب الحديد فقط بالمغناطيس	فصل جسم صلب لا يذوب بالماء	اختلاف الألوان

127- في الشكل المجاور طريقة فصل المحاليل بطريقة التقطير البسيط

اكتب ما تُشير الأرقام 2 و 3 وما يحدث فيهما: ←←←←



(2) التبخير: التحول من سائل إلى غاز

(3) التكاثف: التحول من غاز إلى سائل

انتهت الإجابات

مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

أ. عمار عبده