

➤ مراجعة عامة لدروس العلوم

1- يسمى قياس التغير في سرعة الجسم خلال فترة زمنية معينة :-

أ- السرعة ب- الازاحة ج- التسارع د- السرعة المتجهة

2- ماذا تسمى قوة التماس التي تقاوم حركة الانزلاق بين الحركة

أ- الجاذبية ب- الاحتكاك ج- الكتلة د- التسارع

3- اذا قلت المسافة بين جسمين . فان قوة الجاذبية بين هذين الجسمين

تزداد ب- تقل ج- تختفي د- تبقى كما هي

4- اذا كانت كتلة جسم 40 kg واثرتا عليه بقوة مقدارها 200 N . احسب التسارع الناتج ؟

أ- 10 m/s^2 ب- 20 m/s^2 ج- 5 m/s^2 د- 15 m/s^2

5- لكي يتحرك اي جسم يجب ان تؤثر عليه :-

أ- زوج قوة ب- كتلة كبيرة ج- قوى متوازنة د- قوى غير متوازنة

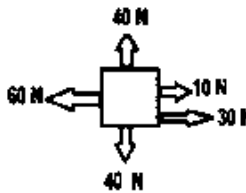
6- قطعت سيارة مسافة 40 Km ، خلال ساعتين . فان متوسط سرعة السيارة يكون :-

أ- 10 km/h ب- 20 km/h ج- 30 km/h د- 5 km/h

7- اي مما يلي مثال على عنصر

أ- الماء ب- الملح ج- الحديد د- السكر

8- في الشكل المقابل ، قيمة واتجاه المحصلة النهائية هو :-



أ- 20 نيوتن ، يمين ب- 30 نيوتن يسار

ج- 40 نيوتن ، اعلى د- 20 نيوتن ، يسار

9- الشكل المقابل يمثل منحنى العلاقة بين الزمن والسرعة (اجب عن 9-10)

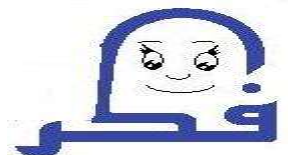


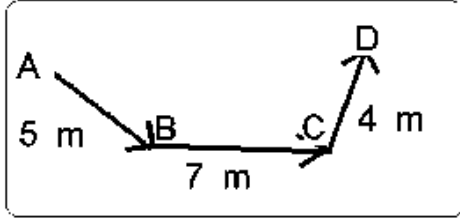
9- اي من الاشكال يمثل حركة بتسارع ثابت

أ- a ب- b ج- c د- d

10- اي من الاشكال يمثل حركة بتسارع متزايد (موجب)

أ- a ب- b ج- c د- d





- اذا تحرك جسم بداية من النقطة A منتهيا بالنقطة D . كما هو موضح بالشكل . انظر الى الشكل جيدا ثم اجب عن (11-12)

11- ما المسافة التي قطعها الجسم ؟

أ- 16 m ب- 12 m ج- 11 m د- 15 m

12- اذا احتاج الجسم الى 4 ثوان لقطع هذه المسافة . احسب سرعة هذا الجسم .

أ- 16 m/s ب- 8 m/s ج- 4 m/s د- 2 m/s

13- اي مما يلي يمثل تسارع موجب (متزايد)

أ- توقف سيارة عند اشارة مرور .

ب- نقصان سرعة سيارة عند دخول منعطف حاد

ج- تخفيف سائق من سرعة السيارة عند رؤيته لمشاة على الطريق

د- انطلاق سيارة كانت متوقفة عند الاشارة

14- اي مما يلي مثال على قوى التلامس

أ- الجاذبية

ب- القوى المغناطيسية

ج- القوة المرنة

د- القوى الكهربائية

15- لا تتغير حركة الجسم عندما تكون القوى المؤثرة على الجسم :-

أ- متوازنة

ب- غير متوازنة

ج- نفس الاتجاه

د- مختلفة في الاتجاه

16- علم تحرك صندوق كبير بعد دفعه من قبل شخص هو مثال على :-

أ- التسارع

ب- قانون نيوتن الثالث

ج- قانون نيوتن الثاني

د- قانون نيوتن الاول

17- زيادة الطاقة الحركية التي يمتلكها الرمح عن طريق قذفه بقوة كبيرة مثال على

أ- القصور

ب- قانون نيوتن الثالث

ج- قانون نيوتن الثاني

د- قانون نيوتن الاول

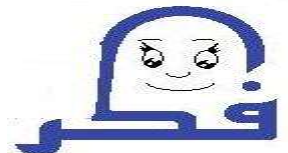
18- اي مما يلي مثال على (زوج قوة)

أ- شخص يسحب صندوق من جهة اليمين وشخص اخر يسحب نفس الصندوق من جهة اليسار

ب- انطلاق الصاروخ الى اعلى بعد دفع الغازات الى اسفل

ج- شخص يضرب الكرة براسه بقوة ، فتقوم الكرة بالتأثير عليه بقوة مساوية .

د- شخصان يدفعان صندوق بنفس الاتجاه



➤ اسس الكيمياء

19- تسمى المادة المكونة من نوع واحد من الذرات :

أ- المركب ب- المحلول ج- الخليط د- العنصر

20- تختلف العناصر باختلاف عدد داخل الذرة

أ- النيوترونات ب- البروتونات ج- الإلكترونات د- الشحنتات

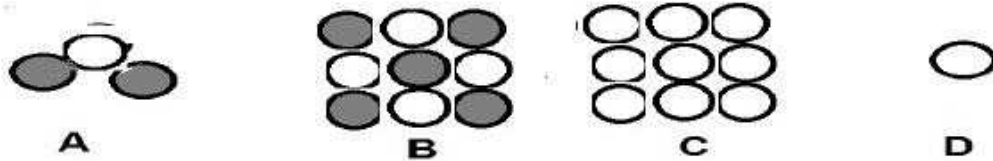
21- اي مما يلي مثال على عنصر

أ- الماء ب- الملح ج- الحديد د- السكر

22- اذا كان الرمز الكيميائي لمركب ثاني أكسيد الكربون Co_2 . فاي العبارات التالية تصف هذا المركب :-

أ- يحتوي على ذرتين كربون وذرتين اكسجين ب- يحتوي على ذرة كربون وذرتي اكسجين
ج- يحتوي على ذرتين كربون وذرة اكسجين د- يحتوي على ذرة كربون وذرة اكسجين

23 انظر الى الشكل التالي جيدا . ثم اجب عما يأتي .



ضع رمز الشكل المناسب تحت كل عمود فيما يلي

الوصف الشكل	عنصر	مركب	ذرة	جزئية
	C	B	D	A

24- أي مما يلي لا يعتبر صحيحا بالنسبة للمحلول

أ- لا تتحد المواد المكونة للمحلول كيميائيا ب- يمكن فصل مواد المحلول بالطرق الفيزيائية
ج- تتحد مكونات المحلول كيميائيا د- تتوزع المواد ضمن المحلول بشكل متساوي ومتجانس

25- المادة الناتجة من مزج الرمل مع برادة الحديد تسمى :-

أ- محلول ب- مركب ج- جزئي د- مخلوط

26- الشكل المقابل يمثل حالات المادة الثلاث . اكمل الجدول التالي باختيار الحرف الصحيح الذي يدل على حالة المادة .



A



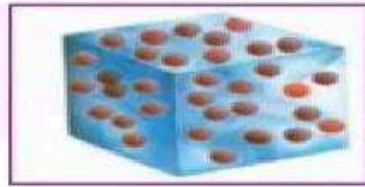
B



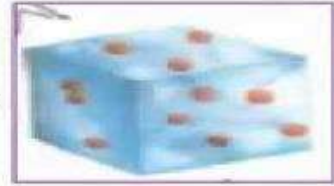
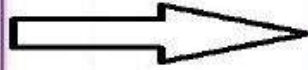
C

الحالة	الشكل
الصلبة	C
الغازية	A
السائلة	B

الشكل المقابل يمثل تحول المادة من الحالة A الى الحالة B (اجب عن 27-28-29)



A



B

27- ما الحالة التي توجد بها المادة في الشكل A

- سائلة ب- صلبة ج- غازية د- مائعة

28- ما التغير الفيزيائي الذي حدث للمادة A بعد ان تحولت الى المادة B

- التبخر ب- التجمد ج- التكاثر د- الانصهار

29- الطاقة لحرارية لجزيئات المادة B لها طاقة حركية من المادة A

- اقل ب- مساوية ج- اكثر د- غير معروف

30- ما هي الخاصية الفيزيائية التي لا تعتمد على الكمية فيما يلي :-

- أ- الحجم ب- الكتلة ج- الوزن د- درجة الانصهار

31- اذا كانت كتلة جسم 100 g ، وحجمها 50 cm³ . فان كثافة هذا الجسم تساوي

- أ- 20 cm³ / g ب- 50 cm³ / g ج- 100 cm³ / g د- 2 cm³ / g

32- تسمى درجة الحرارة التي تتحول بها المادة من الحالة الصلبة الى الحالة السائلة :-

- أ- درجة الانصهار ب- درجة التجمد ج- درجة الغليان د- درجة التكاثر

33- يمكن فصل برادة الحديد عن الرمل في مخلوط مكون منهما بواسطة :-

أ- الترشيح ب- التبخير ج- المغناطيس د- الغريلة

34- وضع 50 جرام من ملح الطعام في 150 جرام ماء لصنع محلول ملح الطعام . كم سوف تكون كتلة المحلول الناتج ؟

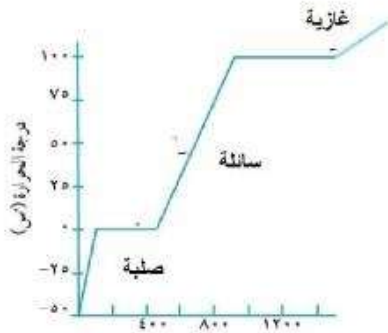
أ- 50 جرام ب- 150 جرام ج- 100 جرام د- 200 جرام

35- العملية العكسية للتسامي هي :-

أ- التكثف ب- الترسيب ج- التجمد د- الانصهار

الشكل المقابل يمثل رسم بياني لتحويلات المادة . انظر الى الشكل ثم اجب عن (36 - 37)

36- ماذ درجة حرارة انصهار هذه المادة (تقريبا)



أ- 550 ب- 450 ج- 850 د- 1200

37- ماذا يحدث لدرجة الحرارة اثناء عملية تحول المادة من الحالة الصلبة الى الحالة السائلة ؟

أ- تزيد ب- تقل ج- تثبت د- تزيد ثم تقل

38- اي مما يلي مثال على خاصية كيميائية

أ- الانصهار ب- التجمد ج- قابلية السحب د- قابلية الاحتراق

39- اي مما يلي يزيد من سرعة التفاعل الكيميائي

أ- انخفاض درجة الحرارة ب- ارتفاع درجة الحرارة
ج- انخفاض التركيز د- قلة مساحة السطح

➤ فهم الذرة

40- اول عالم وضع نموذج للذرة ان المادة تتكون من اجسام صغيرة وصلبة يعتذر تقسيمها او تكوينها او تسميرها هو :-

أ- ارسطو ب- ديمقراطوس ج- رذرفورد د- بور

41- في النموذج الذري الحديث فان الالكترونات توجد في

أ- مدارات حول النواة ب- الفراغات حول النواة

ج- السحابة الالكترونية د- داخل النواة

42- كل مما يلي من صفات البروتونات ما عدا

1- موجبة الشحنة ب- توجد داخل النواة

ج- لها كتلة نسبية = 1 د- سالبة الشحنة

43- يسمى عدد البروتونات في الذرة

العدد الذري ب- العدد الكتلي ج- الكتلة النسبية د- الشحنة

44- اذا كان عدد البروتونات في النواة 15 وعدد النيوترونات 16. لاحد العناصر فان العدد الكتلي يساوي :-

أ- 16 ب- 15 ج- 1 د- 31

45- اذا كان عدد البروتونات في النواة 3 وعدد النيوترونات 4 . فان العدد الذري يساوي

أ- 3 ب- 4 ج- 1 د- 7

46- اذا فقت الذرة 3 الكترونات فان شحنة الايون الناتج هي

أ- 3+ ب- 3- ج- صفر د- 5+

47- عند انحلال الفا فان العدد الذري

أ- يقل بمقدار 1 ب- يقل بمقدار 2 ج- يزيد بمقدار 2 د- لا يتاثر

48- ما هو الانحلال الذي لا يؤثر في العدد الذري للعنصر

أ- بيتا ب- جاما ج- الفا د- السينية

49- ما النموذج الذري الذي يذكر ان الالكترونات توجد في مدارات ومستويات للطاقة حول النواة

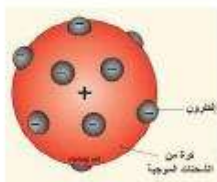
أ- ارسطو ب- ديمقراطوس ج- رذرفورد د- بور

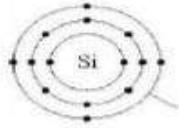
50- مما تتكون الذرة على الاغلب

الفراغ ب- الهواء ج- البروتونات د- النيوترونات

51- الشكل المقابل يمثل نموذج للذرة .

أ- بور ب- رذرفورد ج- طومسون د- دالتون





د- الكثافة

ب- عدد النيوترونات [ج]- عدد البروتونات

أ- عدد الإلكترونات

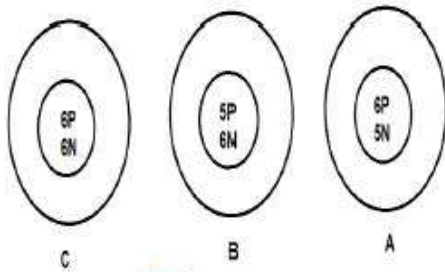
54- تسمى العناصر التي تتساوى في عدد البروتونات وتختلف في عدد النيوترونات ب:-

د- النظائر

ب- الأيونات ج- الكواركات

أ- التوائم

الشكل المقابل يمثل 3 عناصر (P ترمز الى عدد البروتونات - N ترمز الى عدد النيوترونات) (55-56)



55- ما العنصرين الذين يمثلان عنصرين مختلفين ؟

ب- A,C

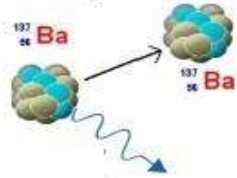
أ, B []

56- ما العنصرين الذين يمثلان نظيرين لعنصر واحد ؟

ج- B,C

أ, C []

أ, B []



ب- انحلال بيتا ج- انحلال اشعاعي د- انحلال جاما

أ- انحلال الفا

57- ما نوع الانحلال المبين في الشكل

58- استخدم الجدول للإجابة على الأسئلة (59-60-61-62)

الجسيم	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
1	6	5	6
2	5	6	5
3	6	6	6
4	6	5	5

59- ما العدد الذري للجسيم 4؟

د- 11

ج- 10

ب- [] 6

أ- 5

60- ما العدد الكتلي للجسيم 1

د- 1

ج- [] 11

ب- 5

أ- 6

61- أي من الجسيمات هي نظائر للعنصر نفسه

د- [] 3-1

ج- 2-4

ب- 2-3

أ- 1-2

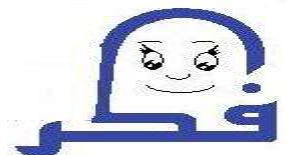
62- أي من الجسيمات هو ايون

د- [] 4

ج- 3

ب- 2

أ- 1





➤ الجدول الدوري

63- رتب مندليف العناصر في الجدول الدوري حسب تزايد

أ- العدد الذري ب- العدد الكلي ج- الكتلة الذرية د- الكثافة

64- رتبت العناصر في الجدول الدوري الحديث بحسب

أ- العدد الذري ب- العدد الكلي ج- الكتلة الذرية د- الكثافة

الشكل المقابل يمثل جزء من الجدول الدوري . انظر الى الشكل جيدا ثم اجب عن (65-66-67-68)

65- أي العناصر لها صفات مماثلة لعنصر الصوديوم Na؟

أ- Mg ب- Ca ج- Ba د- k

66- في مجموعة العناصر الأولى أي العناصر يفترض ان يكون لها أكثر واقوى الصفات ضمن مجموعته؟

أ- k ب- Na ج- Rb د- Li

67- عناصر (K- Ca-Sc) تقع ضمن :-

أ- مجموعة واحدة ب- دورة واحدة ج- صنف واحد د- تسلسل واحد

68- اذا علمت ان هذا الجزء مأخوذ من أقصى يسار الجدول الدوري . فان جميع هذه العناصر باستثناء الهيدروجين فانها من :-

أ- اللافلزات ب- اشباه الفلزات ج- الفلزات د- اشباه الموصلات

69- غاز الهيدروجين يعتبر من ضمن :-

أ- اللافلزات ب- اشباه الفلزات ج- الفلزات د- اشباه الموصلات

70- اذا علمت ان الحديد من الفلزات فما هي الخاصية الفيزيائية التي لا تمثله؟

أ- موصل للكهرباء ب- موصل للحرارة ج- لامع د- غير قابل للطرق

71- ما هي المجموعة الفلزية التي تتفاعل مع العناصر الأخرى بشدة ، ولها اقل كثافة؟

أ- الهالوجينات ب- الفلزات القلوية الأرضية ج- الفلزات القلوية د- الغازات النبيلة

72- من الأمثلة على الفلزات القلوية

أ- الكالسيوم ب- الصوديوم ج- الحديد د- المغنيسيوم

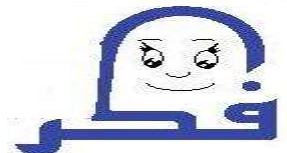
73- الفلزات التي تستخدم في صناعة مغناط قوية تنتمي الى سلسلة

أ- الاكتينيدات ب- اللانثيدات ج- الهالوجينات د- الاكاسيد

74- ما الخصائص التي توجد في الفلزات الانتقالية والتي تجعلها تصلح للاستخدام في البناء؟

أ- صلابة وذات كثافة مرتفعة وغير قابلة للطرق ب- قابلة للسحب ومقاومة للتآكل وغير قابلة للطرق

ج- صلابة ومقاومة للتآكل وذات كثافة مرتفعة د- تتفاعل بشدة مع العناصر الأخرى



75- أي مما يلي ليس من خواص الفلزات القلوية الأرضية

أ- فضية اللون ولينة

ب- تتفاعل بشدة مع العناصر الأخرى

ج- توجد في الطبيعة على شكل عناصر حرة

د- توجد في الطبيعة على شكل مركبات

76- الشكل المقابل يمثل جزء من الفلزات الانتقالية . أي مما يلي يوضح الترتيب الصحيح لهذه الفلزات من الفلز الاضعف الى الفلز الاقوى في الصفات

(الترتيب من اليمين الى اليسار)

Fe	Co	Ni	Cu	Zn
Ru	Rh	Pd	Ag	Cd
Os	Ir	Pt	Au	Hg

ب- Fe- CO- Ni – Cu-Zn

أ- Zn- CO- Ni – Fe-Cu

د- Zn- CO- Fe- Cu -Ni

ج- Zn- CO- Ni – Cu- Fe

77- أي من العناصر التالية لا يعتبر من العناصر الأربعة التي تكون من نسبته 96% العناصر التي تكون جسم الانسان ؟

أ- الكربون

ب- الصوديوم

ج- الاكسجين

د- النيتروجين

78- أي من الفلزات التالية يوجد في الطبيعة في الحالة السائلة

أ- الذهب

ب- النحاس

ج- التيتانيوم

د- الزئبق

79- اللافلز الذي يتفاعل مع فلز اخر مكونا ملحا يرجح ان يكون من ضمن مجموعة

أ- الغازات النبيلة

ب- القلويات

ج- الهالوجينات

د- الكبريتات

80- أي مما يلي يعتبر من الغازات النبيلة

أ- الهيدروجين و الهليوم

ب- الهيليوم والنيون

ب- الهيليوم والفلور

د- النيون والهيدروجين

81- انظر الى الجدول الدوري المفرغ الذي امامك ثم اجب عما يأتي باختيار المناسب

1	2	13	14	15	16	17	18
1	2	G	D	E			
A	3	4	5	6	7	8	9
		C			F		
	B						

نوع العنصر	الحرف الذي يمثله
غاز نبيل	E
فلز قلوي	A
هالوجين	D
فلز انتقالي	C
شبه فلز	F
فلز قلوي ارضي	B
لافلز	G

82 - من اكثر اشباه الفلزات المنتشرة في الكون هو :-

أ- الألومنيوم ب- الكربون ج- الهيدروجين د- السيليكون

83- من اكثر العناصر انتشارا في الكون هو :-

أ- الألومنيوم ب- الكربون ج- الهيدروجين د- السيليكون

84- ما هو العنصر الذي لا يمكن استخدامه في صنع الاسلاك الكهربائية فيما يلي :-

أ- النحاس ب- الذهب ج- الحديد د- الكبريت

85- ما هي الخاصية التي لا تنطبق على شبه الفلزات

أ- توصل الكهرباء على درجات حرارة مرتفعة

ب- تطبق توصيل الكهرباء على درجات حرارة منخفضة

ج- تستخدم في صناعة أجهزة الكمبيوتر

د- توصل الكهرباء على درجات حرارة منخفضة

86- ما هو العنصر الذي يعتبر من اشباه الفلزات فيما يلي :-

أ- الكبريت ب- السيليكون ج- النحاس د- الأرجون