

1- صل بين المفهوم وتعريفه



2- فرق بين المواد العنصرية والمواد المركبة في الجدول التالي:

خشب – ألومنيوم – بلاستيك – ماء – زجاج – سليكون – يود – حديد

عناصر	مركبات

3- أذكر عناصر المجموعة (16) بالترتيب التنازلي للعدد الذري:

.....

4- أي من العبارات التالية صحيحة؟

- أ- المركبات تتكون من أكثر من عنصر واحد
- ب- المركبات تتكون دائما من معادن.
- ت- المركبات هي عناصر
- ث- المركبات هي محاليل من العناصر

5- أين توجد الفلزات بالنسبة لجدول العناصر؟

.....

6- لديك شكلا يمثلان عنصرا ما في الجدول التالي ماذا يمثل ما تشير الأسهم له في الشكل، ثم حدد اسم العنصر من المعلومات المتوافرة في الشكل التالي.

48	→ ?
X	→ ? اللون
.....	→ ?
حالة العنصر الفيزيائية؟	

7- حدد خصائص عنصر النيتروجين باستخدام جدول العناصر المتوافر لديك
 العدد الذري = / الرمز = / الفلزية / / الحالة الفيزيائية
 8- ما هو العنصر الأكثر انتشارا في الأرض؟

9- لماذا ينتشر السليكون بشكل كبير في القشرة الأرضية؟

10- لديك جسم غريب، كيف تتأكد من أن الجسم الغريب الذي لديك ناتجة من كائن حي؟

11- لماذا سميت عناصر المجموعة (18) بالغازات النبيلة؟

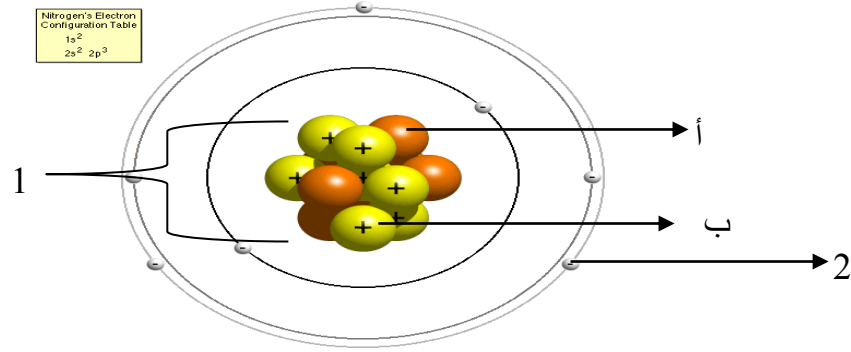
12- لماذا يكثر غازي الهيدروجين والأكسجين في أجسام الكائنات الحية والمحيطات؟

13- عنصر عدده الذري يساوي (6) . أرسم في المربع التالي نمودجا للتركيب الأساسي لذرتة موضحا مواقع الجسيمات والشحنات التي تحملها. ثم استخرج من الجدول الدوري للعناصر أسم هذا العنصر ورمزه وحالته ونوعه (فلز أو لا فلز).

14- أكتب رقم العنصر أمام الرمز الخاص به:

الرقم	اسم العنصر	الرمز	الرقم الصحيح
1	حديد	Al	
2	هيدروجين	Cl	
3	ألمنيوم	H	
4	كلور	Ag	
5	نحاس	Cu	
6	ذهب	N	
7	فضة	Au	
8	نيتروجين	Si	
9	أكسجين	Fe	
10	سيلكون	O	

15- من خلال الرسم الموضح سمى أجزاء الذرة :



أجزاء الذرة : 1- -----

أ- -----

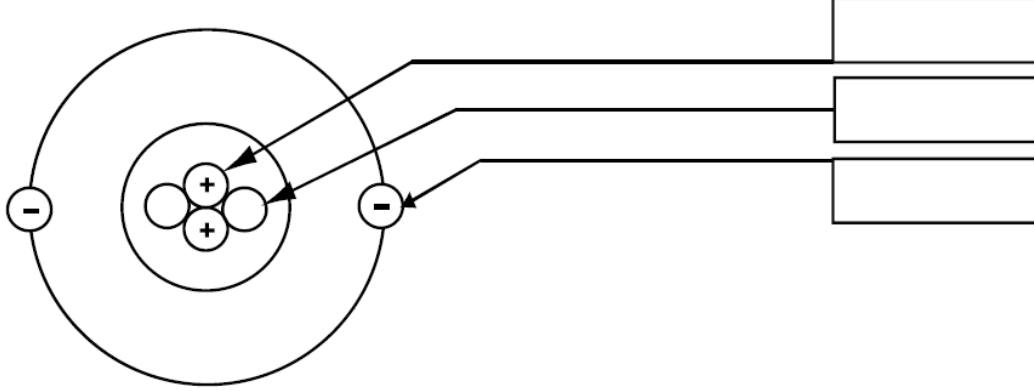
ب- -----

2- -----

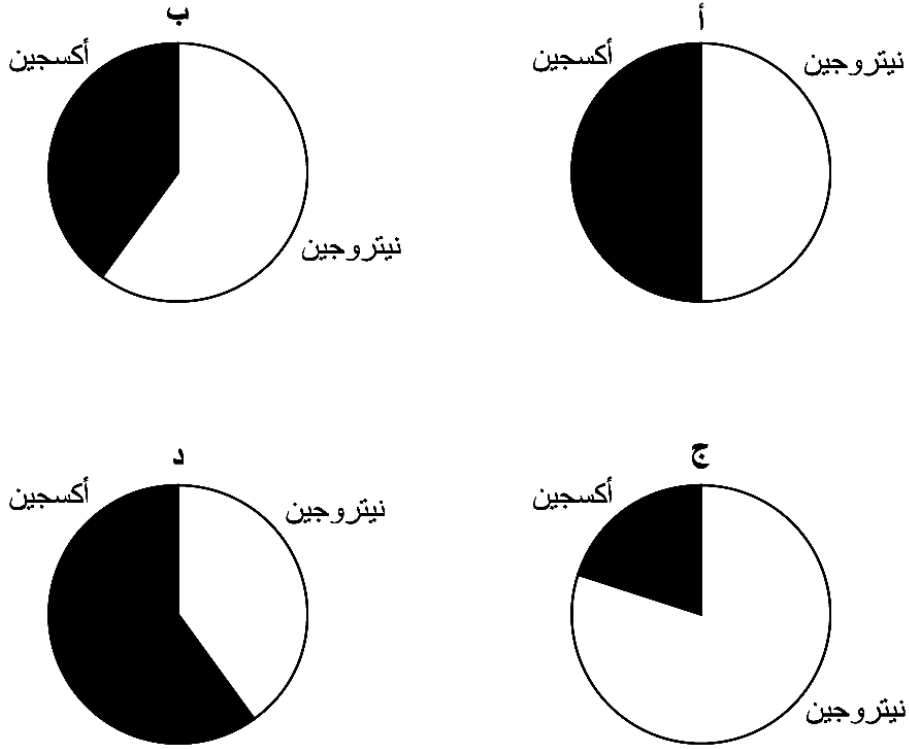
- ما الجزء الموجود في الذرة ويحمل شحنات موجبة ؟

- ما الجزء الموجود في الذرة ولا يحمل أي شحنة (متعادل الشحنة)؟

16- الشكل التالي يبين نموذجاً لإحدى الذرات، أكتب أسماء المكونات المشار إليها بالأسهم.



17- أي من الرسوم البيانية التالية تبين نسبة غازي الأكسجين والنيتروجين في الغلاف الجوي؟



18- عند تفاعل عنصرين أو أكثر معا، تتكون مادة جديدة:

- أ- صلب
ب- محلول
ج- مركب
د- خليط

19- على أي أساس نظمت العناصر في الجدول الدوري الحديث؟

- أ- عدد البروتونات
ب- عدد العناصر
ج- عدد النيوترونات
د- عدد الذرات

20- أي من الغازات التالية موجودة في الغلاف الجوي؟

- أ- الأكسجين وغاز النفط
- ب- النيتروجين والهيدروجين
- ت- الهيدروجين والأكسجين
- ث- الأكسجين والنيتروجين

21- أي من العبارات التالية صحيحة؟

- أ- المركبات تتكون من أكثر من عنصر واحد
- ب- المركبات تتكون دائما من معادن
- ت- المركبات هي عناصر
- ث- المركبات هي محاليل من العناصر

22- دهس إطار سيارة علبة وحطمها تماما. أي من العبارات صحيحة

بشأن الذرات في تركيب العلبة؟

- أ- تتكسر الذرات
- ب- تتسطح الذرات
- أ- تبقى الذرات كما هي.
- د- تتغير الذرات إلى ذرات مختلفة.

23- أكمل الجدول أدناه بحيث تبين عدد ذرات كل عنصر موجود في

جزيئ حامض الكبريتيك (H_2SO_4).

العنصر	عدد الذرات
الهيدروجين	
الكبريت	
الأكسجين	

24- أي من التالي يعرف المركب؟

- أ- مواد مختلفة مخلوطة معا
- ب- ذرات وجزيئات مخلوطة معا
- ت- ذرات من عناصر مختلفة متحدة مع بعضها
- ث- ذرات من نفس العنصر متحدة مع بعضها

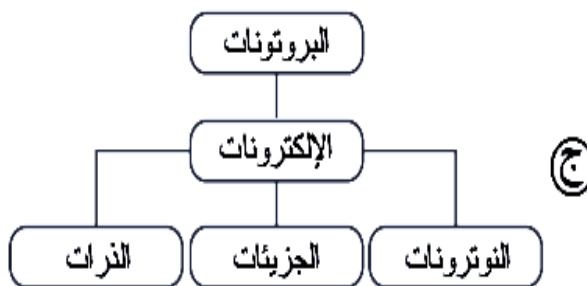
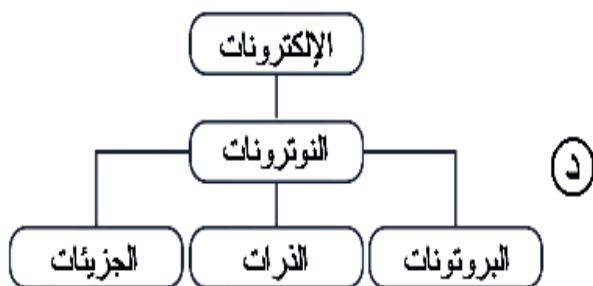
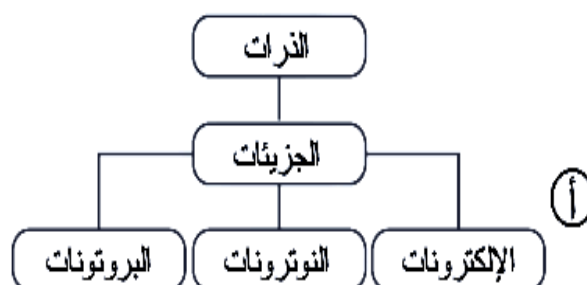
25- ماهي الصيغة الكيميائية لغاز ثاني أكسيد الكربون؟

- أ- CO
- ب- CO₂
- ج- C
- د- O₂

26- يشير الجدول أدناه إلى بعض العناصر والمركبات والمخاليط. رتبها بعلامة (√) في العمود المناسب إلى جانب كل منها.

المادة	عنصر	مركب	مخلوط
الهواء			
السكر			
الملح			
الذهب			
ماء البحر			
الهليوم			

27- أي من الرسوم التخطيطية التالية يمثل على أفضل وجه بنية المادة،
إبتداءً بأكثر الجسيمات تعقيدا في الأعلى وانتهاءً بأقلها بساطة في الأسفل؟



28- المادة الكيميائية التي تنتج عن تفاعل كيميائي تسمى:

أ- مركب
ب- نواة
ج- هيدروجين
د- إلكترون

29- المادة التي لا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط منها بالطرائق الكيميائية العادية:

أ- الذرة	ب- المركب
ج- الجزيء	د- العنصر

30- من الدلائل الأكيدة لحدوث التغير الكيميائي:

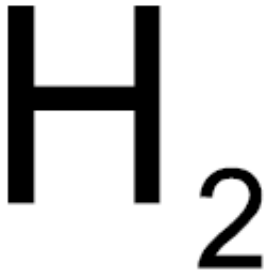
- أ- ازدياد درجة حرارة الجسم
- ب- انصهار المادة
- ج- تغير اللون وإزالة البريق
- د- تكثف الغازات

31- العناصر الأكثر وجودا في الجدول الدوري هي

- أ. العناصر المصنعة
- ب. اللافلزات .
- ج. الفلزات
- د. أشباه الفلزات

32- الصيغة الكيميائية التالية هي لجزيء الهيدروجين.

ما الذي يدل عليه الرقم (2)؟



أ- عدد الإلكترونات

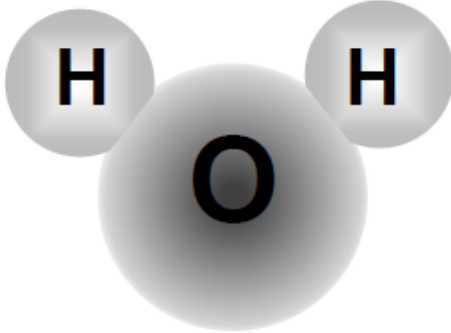
ب- عدد البروتونات

ج- عدد الذرات

د- عدد النيوترونات

33- الشكل التالي يُبيّن التركيب الكيميائي للماء. ما الذي يمكن أن

تستنتجه عن تركيب الماء؟



أ- ذرة تتكون من عنصرين

ب- ذرة تتكون من ثلاثة عناصر

ج- جزيء يتكون من عنصرين

د- جزيء يتكون من ثلاثة عناصر

34- ما الجسيم الذي يحمل شحنة سالبة في الذرة؟

- أ- النواة
- ب- البروتون
- ج- النيوترون
- د- الإلكترون

35- ما اسم الجسيم المتعادل الشحنة في الذرة؟

- أ- الإلكترون
- ب- البروتون
- ج- النواة
- د- النيوترون