

ورقة عمل صفية مربعة:-

* تميز بين المواد المتجددة والغير متجددة:-

الغير متجددة	المتجددة
ملونة للبيئة	لا تلوث
فترات زمنية طويلة	فترات قصيرة
تحتاج	تحتاج
وقود	أرباح
انفوري	شمس
	نبات

* الموارد المعدنية = موارد تكونت في باطن الأرض

أو على سطحها .

* أذكر أمثلة على تآلات المناطق:

1- الصحرة من كهربائي إلى حربي .

2- السيارة من كيميائية إلى حركية إلى حرارية .

التاريخ

اليوم

موضوع الدرس

* المادة Δ هي كل شيء يشغل حيز

العنصر $\leftarrow$ مجموعة من الذرات من نفس النوع.

الذرة $\leftarrow$ هي الوحدة الأساسية لتكوين المادة

لا يمكن رؤية الذرة بالعين المجردة.

* عناصر

حالة غازية

حالة سائلة

حالة صلبة

أكسجين

معدن، زئبق

حديد

هيدروجين

بروم

Capital

الحرف الأول

* تكتب رموز العناصر

(إذا كان لديها)

Small

الحرف الثاني

Sigma

الاسم /

التاريخ

اليوم

موضوع الدرس

مثال :- النيتروجين

العدد ذرئى 7

* نيتروجين - H - ميزان الحرارة -

* الألومنيوم - Al - صناعة المطاطين -

* هيدروجين - He - نفث البالونات

* اليود - I - تعقيم البرنج

* بروم - Br - مبيدات الحشرات

الغلاف
 (H_2O) الذي
تحتوي عليه
الجليد، وتحتوي
على

الاسم /

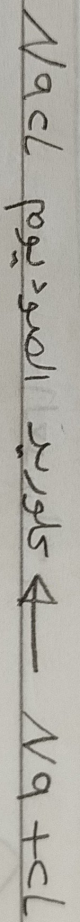
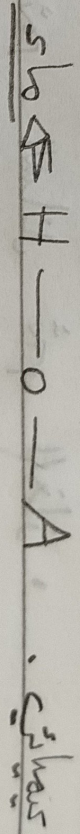
التاريخ /

اليوم /

موضوع الدرس /

① المركبات الاليميائية

عبرة عن ذرتين أو أكثر مختلفة التفاعل



لانتاج مادة جديدة تختلف عن المواد الاصلية.

② المختاليط ، خليط بين مادتين أو

أكثر لا يحدث تفاعل كيميائي ويمكن فصل المكونات

③ الضوء ① ينتقل الضوء في الفراغ

② الضوء أسرع من الصوت

التاريخ

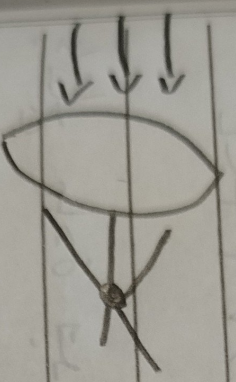
اليوم

موضوع الدرس

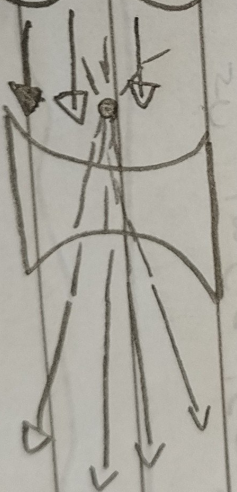
(3) الصوت لا ينقل فيه الفراتي.

(4) يكون الصوت أسرع ما يمكن في المواد الصلبة ثم السائل ثم الغاز .

العدسات



محدبة



مقعرة

تجمع الضوء (البؤرة)

نقطة

بؤرتها حقيقية

مقبرة للضوء، تكونت البؤرة

من امتدادات الضوء المنكسر

فيهاها تحيطي مغلوب

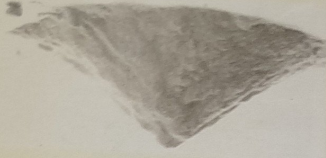
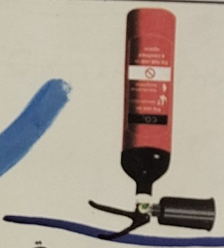
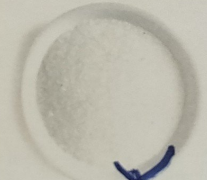
تسبب بعد التسم.

بؤرتها وهمية، فيهاها وهمي،

مصغرة معتدل.

وَالْجَدَوَلُ الْأَتَمِي وَبَيْنَ أَسْمَاءِ بَعْضِ الْعَنَاصِرِ الْمَعْلُوفَةِ، وَرَمَزُ كُلِّ مِنْهَا وَخَصَائِصُهُ:

خَصَائِصُهُ	الرَّمَزُ	اسْمُ الْعَنَصِرِ	خَصَائِصُهُ	الرَّمَزُ	اسْمُ الْعَنَصِرِ
عَنْصَرٌ يَوْجَدُ حُرًّا فِي الطَّبِيعَةِ عَلَى سَكَلٍ جَرَانِيَّتٍ أَوْ مَائَةٍ.	C	الْكَرْبُونُ	غَازٌ عَدِيدُ اللُّوْنِ، ذُو وَبَضْعِي أَرْجُو الْبَيْضِ، يَدْخُلُ فِي تَرْكِيبِ مَوَادِّ مُجْتَمَعَةٍ مِنْهَا الْمَاءُ.	H	الْهَيْدُرُوجِينُ
غَازٌ لَا يَتَّفَعَّلُ بِشَيْءٍ لَدُنْهُ وَعَدِيدُ اللُّوْنِ، كَثَائِلُهُ قَلِيلَةٌ وَيُسْتَعْمَلُ فِي نَفْثِ الْبَالُونَاتِ.	He	الْهِيلِيُومُ	عَنْصَرٌ لَوْنُهُ فِضِّيٌّ، طَرِيٌّ وَشَدِيدُ الانفِعَارِ عِنْدَ مُلَامَسَتِهِ لِلْمَاءِ.	Na	الصُّوْدِيُومُ
عَنْصَرٌ أَصْفَرُ اللَّوْنِ، يُسْتَعْمَلُ مَرْكَبَاتُهُ فِي صِنَاعَةِ أَغْوَادِ الثَّقَابِ وَالْمَطَاطِ.	S	الْكَبْرِيتُ	عَنْصَرٌ صَلْبٌ لَوْنُهُ فِضِّيٌّ، مِنْ الْعَنَاصِرِ الْأَكْثَرِ وَفَرَّةً عَلَى سَطْحِ الْأَرْضِ يَدْخُلُ فِي صِنَاعَةِ السَّبَائِكِ وَالْمَطَابَخِ	Al	الْأَلُومِينِيُومُ
عَنْصَرٌ لَوْنُهُ زَهْرَاقِي لَاحِظٌ، يُسْتَعْمَلُ فِي صِنَاعَةِ الْأَلَكْتَرُونِيَّاتِ.	Si	السِّيْلِيكُونُ	عَنْصَرٌ سَائِلٌ لَوْنُهُ بَيْضِيٍّ مَحْمَرٍّ، يُسْتَعْمَلُ مَرْكَبَاتُهُ فِي صِنَاعَةِ الدَّبَائِثِ الْحَشَرِيَّةِ.	Br	الْبُرُومُ
عَنْصَرٌ سَائِلٌ لَوْنُهُ فِضِّيٌّ، سَامٌّ جِدًّا وَكَثَائِلُهُ عَالِيَةٌ، يَدْخُلُ فِي صِنَاعَةِ الشَّرِّ مَوْجِدَةٍ لِقِيَاسِ دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ	Hg	الزَّئْبِقُ	عَنْصَرٌ صَلْبٌ لَوْنُهُ بَنَفْسَاجِيٍّ مَائِلٌ لِلَسَّوَادِ، وَيُسْتَعْمَلُ مَحْلُولُهُ مَطْهَرًا لِلْخُرُوجِ.	I	الْيُودُ

مادة صلبة بيضاء ناعمة، تستخدم في خبز الكعك والمخبزات.	الكربون والهيدروجين والأكسجين والفلورين	 NaHCO_3 بيكربونات الصوديوم
مادة صلبة، تدخل في صناعة الزجاج والسيراميك.	الأكسجين والسيليكون	 SiO_2 السيليكا
غاز عديم اللون والرائحة، ينتج عن احتراق الوقود، وجزء من الهواء الجوي.	الكربون والأكسجين	 CO_2 ثاني أكسيد الكربون
مادة صلبة هشة بيضاء، تختلف عن الحديد الصلب القاسي وعن غاز الأكسجين.	الحديد والأكسجين	 Fe_2O_3 أكسيد الحديد (الصدأ)
مادة صلبة بيضاء، ذات طعم حلو، تختلف عن العناصر المتكوية لها.	الكربون والهيدروجين والأكسجين	 $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ السكر
العناصر المتكوية له	العناصر المتكوية له	المركب

المركبات والعناصر المتكوية لها في حياتنا

بعض العناصر
 في حياتنا