

أنحقق ص 73 كتاب الطالب :
الوحدة الأساسية للمادة هي الذرة

الأسئلة كتاب الطالب ص 77:

س1 :

تختلف العناصر عن بعضها البعض باللون / الشكل / الرائحة / الحالة الفيزيائية.

س2 :

العنصر

الذرة

س3 :

Al الألمنيوم

C الكربون

Ca الكالسيوم

س4:

He الهيليوم

H الهيدروجين

N النيتروجين

Na الصوديوم

س5:

استخدم العلماء الرموز لتسهيل استخدامها ، وذلك لأن اللغات مختلفة أما الرمز ثابت و متفق عليه.

س6 :

أ انتهى الدرس الأول.....

أسئلة الدرس 83 كتاب الطالب :

س1:

ذرة من الكالسيوم + ذرة من الكربون + ثلاث ذرات من الأكسجين.

س2:

المركب

س3:

الهواء مخلوط / الماء مركب / سلطة الفواكة مخلوط / ثاني أكسيد الكربون مركب

س4

المخلوط ليس مادة نقية

لأن المادة النقية تتكون من نوع واحد من المادة بشكل محدد و ثابت

أما المخلوط ، فهو خليط من مادتين أو أكثر بنسب متغيرة.

س5:

ب ملح الطعام

أ

انتهى الدرس الثاني ...

أسئلة مراجعة الدرس ص 85-86

إجابات أسئلة مراجعة الوحدة

1 المفاهيم والمصطلحات.

الخليط، الذرة، رمز العنصر.

2 أصف.

خليط	عنصر	مركب
شراب القهوة	أكسجين	كلوريد الصوديوم
العصير	الفضة	الماء
الرمل والماء معاً		الصدأ

3 أصف.



4 أختار الإجابة الصحيحة.

ب) الأكسجين والهيدروجين فقط.

ب) مخلوطاً.

ب) مركباً.

5 أكمل الجدول الآتي:

اسم العنصر	رمز العنصر	اسم العنصر	رمز العنصر
هيدروجين	H	كربون	C
ألنيوم	Al	كبريت	S
صوديوم	Na	حديد	Fe
بوتاسيوم	K	كلور	Cl
أكسجين	O	كالسيوم	Ca

6

1. (X)

2. (X)

3. (✓)

4. (✓)

5. (X)

