

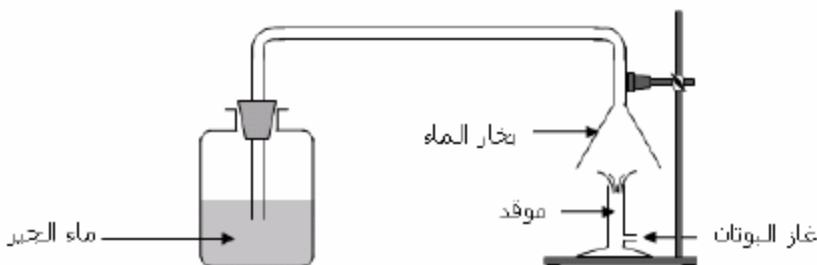
| | | |
|--|---|---------------------------------|
| الأستاذة : انتظار الجندي | فرض مراقبة عـ 2 سـدد في العـلوم الفـيزيـائـية | المدرسة الإعدادية حـي السـلامـة |
| الضارب: 1 | 9أسـاسـي | التوقيت: 30 دقـ |
| الاسم و اللقب : العـدـدـ الرـتـبـيـ القـسـمـ : | | |

البرت اينشتاين Albert EINSTEIN : "أهم شيء أن لا تتوقف عن التساؤل"

تمرين عدد 1 : (8 نقاط)

النقط

أنجز سامي التجربة المجمدة في الرسم الموالي و التي تتمثل في احتراق غاز البوتان . بعد فترة وجيزة من ابتداء عملية الاحتراق لاحظ سامي تعرق ماء الجير مع ظهور بخار الماء على جوانب القمع .



- أ- اعتمادا على التجربة حدـدـ : المحـرـقـ : 1
 بـ اذـكـرـ اسـمـ الغـازـ الذـيـ تـسـبـبـ فـيـ تـعـرـقـ مـاءـ الجـيرـ : 1
 2- ضـعـ العـلـمـةـ ✓ـ فـيـ الخـانـةـ الـمـنـاسـبـةـ

| | | | | |
|---------------|--------------------|---------|-------|----------------------------|
| أكسجين الهواء | ثاني أكسيد الكربون | البوتان | الماء | متـفـاعـلـاتـ الـاحـترـاقـ |
| | | | | |
| | | | | نوـافـجـ الـاحـترـاقـ |

- 3- عـرـفـ التـفـاعـلـ الـكـيـمـيـائـيـ : 1
 4- أـكـمـلـ التـفـاعـلـ الذـيـ يـمـثـلـ عـلـمـيـةـ اـحـتـرـاقـ الـاـيـتـانـولـ فـيـ اـكـسـيجـنـ الـهـوـاءـ : 2
 + طـاقـةـ حرـارـيـةـ + ← + +

تمرين عدد 2 : (12 نقاط)

كـهـأـوـلاـ : أـكـمـلـ الفـرـاغـاتـ بـماـ يـنـاسـبـ مـنـ عـبـارـاتـ حـتـىـ تصـيـرـ ذـاتـ دـلـالـةـ : { مجـهـريـ - عـنـصـرـ كـيـمـيـائـيـ - مـحـاـيدـ - إـلـكـتروـنـ - سـالـبـةـ - الذـرـةـ - يـتـحـوـلـ - مـوجـةـ }

- أـ تـرـكـبـ أـسـاسـاـ مـنـ نـوـاـةـ مـوـلـفـةـ مـنـ بـرـوـتـوـنـاتـ وـهـيـ التـيـ تـكـونـ جـزـءـ الأـكـبـرـ مـنـ الـمـادـةـ وـهـيـ ذـاتـ شـحـنةـ كـهـرـبـائـيـةـ وـنـيـطـرـوـنـاتـ وـتـمـاثـلـهـاـ فـيـ العـدـدـ وـلـكـنـهـاـ عـنـصـرـ مـحـاـيدـ كـهـرـبـائـيـاـ فـيـ تـرـكـيـبـةـ الذـرـةـ.

9 أساسي

ذـهـ: اـنـظـارـ الـجـنـدـوـيـ

الثلاثي الثاني

ب - أما الجزء الفاعل في الذرة فهو و هو مكون ذو شحنة كهربائية ومنه جاءت تسمية الإلكترونات والكهرباء .

ج - عندما تنقسم ذرة مُعين يتوقف عن كونه ذلك العنصر، أي إلى عنصر آخر، وقد حُدّد عدد 91 عنصر وجدت طبيعياً على الأرض.

~~ثانياً~~ : أكمل الجداول التالية

| | | | | |
|-------|----------|-------|-------|-------------|
| | | | | نموذج الذرة |
| | | اسود | | لون النموذج |
| | هيدروجين | | | اسم الذرة |
| N | | | O | رمز الذرة |

4

| | | | | |
|--------------------------------|---------------------------|----------------|-------------------------------|-------------------------------|
| | | | | نموذج الهباءة |
| ذرة كربون و 4 ذرات هيدروجين | ذرة كربون وذرتى اكسجين | ذرتى ازوت | ذرة اكسجين و ذرتى هيدروجين | المكونات |
| | | N ₂ | | الصيغة الكيميائية |
| | | | | الذريرية |
| | | | مركب | جسم هبائى نقى بسقط او مركب |

5