

## تمرين عدد 1 (6 نقاط)

1. أتمم الفراغات التالية بما يناسب من العبارات: (3 نقاط)

- الشحنة الكهربائية هي مقدار فيزيائي قابل للقياس ووحدة قيسها العالمية هي .....

- يمكن لجسم أن يتكهرب بالتماس أو ب ..... - الكهرباء نوعان كهرباء ..... و كهرباء .....

..... - جسمان مكهربان بكهرباء من نفس النوع ..... - جسمان مكهربان بكهرباء مختلفة .....

## 2- أكمل الجدول التالي

الهباءة	مكوناتها	الصيغة الكيميائية	الذريرية	جسم بسيط - مركب
الميتان	.....	CH <sub>4</sub>	.....	.....
القلوکوز	.....	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	24	.....
الأمونياك	ذرة أزوت 3 ذرات هيدروجين	.....	.....	.....

## تمرين عدد 2 الكهرباء الساكنة (5.5 نقاط)

I. 1- أذكر أنواع التكهرب

.....  
.....  
.....  
.....  
.....

2- عرف الشحنة الكهربائية

.....  
.....  
.....  
.....  
.....

II. في حوزتنا جسمان A<sub>1</sub> و A<sub>2</sub> متكهربان و يحمل كل منهما شحنة كهربائية موجبة. قمنا بالتجربتين التاليتين.

- التجربة الأولى : قربنا الجسم  $A_1$  من جسم آخر  $B$  متكهرب فتناهرا.
- التجربة الثانية : جعلنا الجسم  $A_2$  يلامس جسمًا آخر  $C$  غير متكهرب.
- 1.** حدد علامة الشحنة الكهربائية التي يحملها الجسم  $B$  علل جوابك.

.....  
.....  
.....

**2.** بين أن الجسم  $C$  يصبح حاملاً لشحنة كهربائية محدداً علامتها.

.....  
.....  
.....

**3.** ماذا سيحدث اذا قربنا الجسم  $B$  من الجسم  $C$ .

.....  
.....  
.....

**III.** يحمل الجسم  $A_2$  شحنة كهربائية ذات قيمة تساوي  $C = 9.6 \times 10^{-16}$

**1.** كم تساوي قيمة الشحنة الكهربائية البسيطة  $e$

**2.** ابحث عن العدد ( $n$ ) للشحنات الكهربائية البسيطة المكونة للشحنة التي يحملها  $A_2$ .

.....  
.....  
.....

### تمرين عدد 3 ( 8.5 نقاط )

**I - 1** – أذكر مكونات الذرة

**2** – ما نوع شحنة كل مكون من مكونات الذرة

**I - I** – نعتبر الجدول التالي :

الذرة	الكتلة ( $10^{-26}$ Kg )	الميتوجين	الكريون
		0,2	2

**1** أحسب كتلة هباءة الميتان ( $m(CH_4)$ )

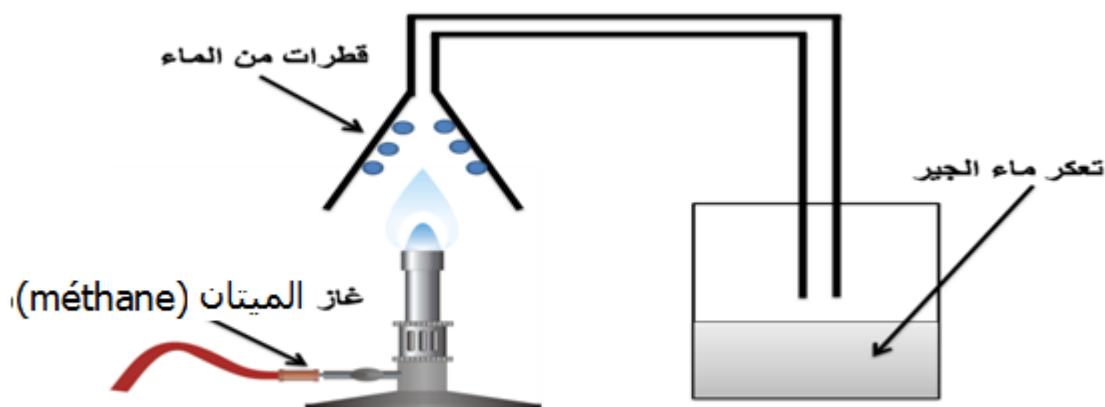
$m(CH_4) =$  .....

2 - ما عدد الذرات الموجودة في قطعة فحم كتلتها g 400 و تتكون من الكربون فقط.

### سؤال اختياري .

تحتوي ذرة الأكسجين على نواة مركبة شحنتها  $C = 12,8 * 10^{-19}$  و مجموعة من الالكترونات إذا علمت أن الذرة متعادلة كهربائياً أحسب عدد الالكترونات المكونة لذرة الأكسجين

III- يحترق غاز الميتان (méthane) (يتكون من ذرة كربون و 4 ذرات هيدروجين) في الأكسجين، فينتج عن ذلك قطرات من الماء و تعكر ماء الجير.



1. بين أن هذه التجربة تعود لتفاعل كيميائي معللا جوابك.

2. حدد الأجسام المتفاعلة

3. حدد منتجات التفاعل.

4. عبر عن هذا التفاعل بكتابة كيميائية.

## 5. ذكر بمبدأ حفظ المادة

6. استنتاج كتلة غاز الميتان  $m$  إذا علمت أن كتلة الأكسجين  $m_1 = 20\text{g}$  و مجموع كتلة منتجات هذا التفاعل هي  $m_2 = 34.6 \text{ g}$

7. أكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي كتابة متوازنة ثم جسدها بإستعمال النماذج الهبائية

المعادلة



النماذج الهبائية



عملاً موفقاً

