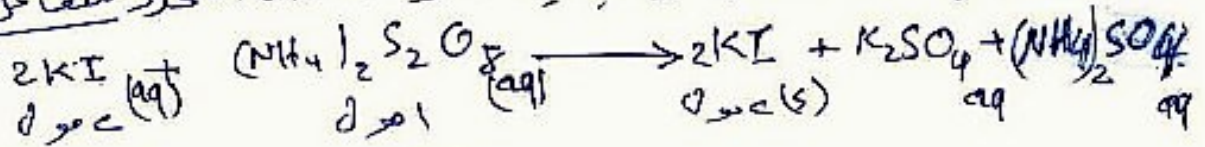


إجابة السؤال الثاني صفحة 9 من أسئلة الدرس الأول كيمياء 10 س فـ 1

- 1 - حتى يعمل على تأيين ذرات الغاز ويسرعها
- 2- لأنها وفق القوانين الفيزيائية عند الدوران تكسب تسارع مركزي للخارج وتصبح تملك قوة طرد مركزي تقابل قوة الجذب مع النواة فتستقر في مسارها
علما أنه حسب ماكسويل هذا التحليل خاطئ حيث أن الإلكترون سيدور حركة لولبية حتى يسقط على النواة
محمود رداد
ذ.صيدا.بث
- 3 - لأن تجارب التفريغ أثبتت وجود أجسام سالبة وأخرى موجبة وأن الذرات قابلة للانقسام

مجموعه 10
ص 47

لا بد منه الح ك ب في البدايه لمعرفة المادة المحددة للتفاعل



$$320 = 166 \times c$$

$$c = 1.92$$

$$c = 1.92 \text{ مول/غرام} = 166 \times 8 + 29 \times c + 139 \times c = (NH_4)_2S_2O_8$$

$$c = 1.92 \text{ مول/غرام} = 166 \times 8 + 29 \times c + 139 \times c = KI$$

$$c = 1.92 \text{ مول/غرام} = 166 \times 8 + 29 \times c + 139 \times c = (NH_4)_2S_2O_8$$

$$c = 1.92 \text{ مول/غرام} = 166 \times 8 + 29 \times c + 139 \times c = KI$$

م ب في البدايه لمعرفة المادة المحددة للتفاعل (عد متفاعل الجميع)

$$320 \longleftrightarrow 166$$

$$c = 1.92 \text{ مول/غرام} = 166 \times 8 + 29 \times c + 139 \times c = KI$$

وبما انه ا ن المكون 19 غرام فيان KI هي المحددة للتفاعل

و متفاعل جميعها غير سب كل يكون

و بناء على الصيغة لنودير البوتاسيوم خان

$$166 \text{ غرام KI} \longleftrightarrow 139 \text{ غرام } (NH_4)_2S_2O_8$$

$$c = 1.92 \text{ مول/غرام}$$

$$c = 1.92 \text{ مول/غرام} = 166 \times 8 + 29 \times c + 139 \times c = KI$$

اسباب الخل:

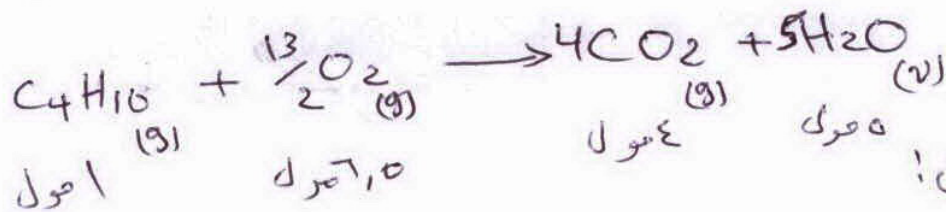
- ١- التورم غير الدقيق.
- ٢- التصلب المواد على جدران الأوعية.
- ٣- عدم التفاعل وبقاء جزء من المادة ذاتياً دون تفاعل.
- ٤- عدم لقاء المواد المتفاعلة.
- ٥- حدوث تفاعلات جانبية لا تعطي الناتج المطلوب.

محمود رداد
ذ. صيدا

كيمياء ١٥ من فصل ١/١ الحسابات الكيميائية

①

من (٤٦) لـ بيوتان ٤٦ كغم = ١٠ × ١٤ = ١٤٠٠٠ غرام



بنادج للتفاعل

١ مول بيوتان ٦,٥ مول O_2 يلزمها

$$\text{كغم بيوتان} = 181,0 + 14 \times 4 = 138,6 \text{ مول}$$

$$\text{لـ بيوتان} = \frac{14000}{58} = 241,38 \text{ كغم}$$

بالعلاقة للتفاعل: ١ مول بيوتان ٦,٥ مول O_2 يلزمها

$$241,38 \times 6,5 = 1569,07 \text{ كغم } (O_2) = \frac{1569,07}{1} = 1569,07 \text{ كغم}$$

$$1569,07 \times 3,12 = 4916,52 \text{ لتر } (O_2)$$

$$\frac{\text{عدد الفرف} \times \text{حجم الفرف}}{\text{حجم الفرف}} = \frac{1569,07}{100} = 15,69$$

هذا الحجم لو كانه الأكسجين نقي في الفرف لكنه ١/٥ الحجم فقط (١/٥) وبما أنه آت من أجل ١٠٪ فقط منه نسبة الهواء، إذن لفرف الحجم ٥

$$\text{عدد الفرف} = \frac{15,69 \times 5}{100} = 0,78 \text{ غرف}$$

محمود رداد
ذ صيدا ب

إجابة السؤال الوحدة ٤٩

۱۰۵ او ای عشر بجوی ۶۰۳، ۱۰۵

②

عوامل بنزنی $\frac{\text{بنزنی}}{10 \text{ مول } O_2}$

افول $n = \frac{10 \times 1}{c} = 10$ مول (ن)

٣) العنصر النظير هو الذي له نفس العدد الذري 62 وهو $^{154}_{62}\text{X}$

٤) النسبة المئوية = عدد ذرات العنصر / العدد الكلي

⑥ النسبة المئوية = $\frac{\text{عدد ذرات العنصر في الجزء} \times \text{كتلة المول}}{\text{كتلة المول للعنصر}}$

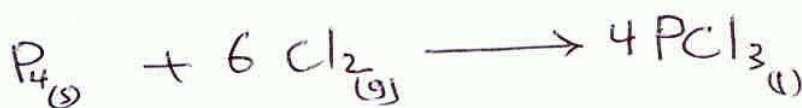
$$\textcircled{2} \quad \{.57, .3\} = \frac{.1 \times .1 \times .5}{.55} = \frac{.005}{.17 \times .5 + .00 \times .5 + .07 \times 1} =$$

سؤال ١٠: الكتلة الذرية النسبية هي كتلة ذرة عنصر ما بالنسبة لذرة الكربون $^{12}_6\text{C}$ حيث تعتبر كتلة ذرة الكربون ١٢ وهذه كتلة ذرة

٥- النظام الذرات لنفس العنصر لها نفس العدد الذري والخصائص الكيميائية ولكنها تختلف بعدد النيوترونات (والعدد الكتلي) وتختلف في الخصائص الفيزيائية.

٣- المول: وحدة عددية لقياس المادة وتُعدّل عددهم الذرّائي
(ذرات أو جزيئات أو غيرها) ويُقدر بـ ٢٤ و ١٠٨٦ ذرة أو جزيء
أو غيرهم الذرّائي.

٤- الكلمة: كُتِبَ واحد مفعول منه دُفِعَ المادة عناء مر أو صر كيات



بنیادی کے کتبہ علی اصول P_4 پلٹو $\leftarrow$ 6 مول Ca
 $(14) 2 \times 31 = 62$ $\leftarrow$ $30,0 \times 6 = 180$ (مجموعہ)
 60 و 1 گرام $\leftarrow$ $30,9 = 6$ گرام

الأستاذ: محمود رداد
ذبيدات

٤ لكل كتلة الكلور = كتلة النيتروجين $\times$ نسبة + كتلة النيتروجين $\times$ نسبة

نفرض أنه مجموع النسب = ١ (١ = ١/١٠٠)

فإن نسبة الأول = س (٣٤,٩٦٩) (و.ك.ذ.)

والثاني = ١ - س ويكون معادلة (٣٦,٩٦٦) (و.ك.ذ.)

$$(٣٦,٩٦٦ - ٣٤,٩٦٩) = ١,٩٩٧$$

$$١,٩٩٧ = ١ - س$$

$$س = ١ - ١,٩٩٧ = -٠,٩٩٧$$

$$س = ١,٩٩٧$$

$$س = ١,٩٩٧$$

$$س = \frac{١,٩٩٧}{١,٩٩٧ + ١,٩٩٧} = ١,٩٩٧$$

$$س = ١,٩٩٧$$

٥



١٦ مول

حسب لكم NaN_3 = ٢٣ + ١٤ = ٣٧ غرام/مول

بالعودة للتفاعل ٦٥ غرام تعادل ١٦ مول من NaN_3

وهذا وبناءً عليه ١٠ مول تعادل ١٦ مول

$$١٦ \text{ مول} = \frac{١٠ \text{ مول}}{١,٩٩٧}$$

$$٨ = ٤ \times ٢ = ١٦ \times ٣٧,٨٤ = ٦٠٥,٤٤ \text{ لتر}$$

في حالة الحوادث المفرد من الحرارة ليست معيارية والتفاعل

طارد للحرارة سيكون الجسم أكبر منه ذلك

$$١,٩٩٧ \times ١٠ = ١٩,٩٧ \text{ مول} = \frac{١٩,٩٧}{١٨٣,٨٥} = ٠,١٠٨٤ \text{ مول}$$

تابع حل أسئلة الهمة من 50 كيمياء أسف

7 حساب أولاد لكم للفيثامين

$$31 + 17 \times 14 + 12 \times 14 + 55 \times 1 + 1 \times 11 + 1 \times 73 =$$

$$31 + 238 + 168 + 55 + 11 + 73 =$$

$$566 =$$

$$ن \times \text{كم} = ن \Rightarrow \frac{566}{1347} = \frac{\text{كم}}{1347} = 0.42 \dots \dots \dots \text{و.هول}$$

8 1- حسب الخطوط للمغنسيوم 3 نقا

2- كتلتها * 42 بنبة 1.79

30 * بنبة 1.1

$$3- \text{كم} = \frac{11}{11} \times 42 + \frac{1}{11} \times 30 + \frac{79}{11} \times 42 =$$

$$18.96 + 9.04 + 3.16 = 31.16 \text{ و.كم}$$

9 1- بنبة 4 و.كم

$$2- \text{بنبة 0} = \frac{1000}{10} = 100$$

وبناءً على الصيغة الجزيئية X_4O_{10} فإن

$$\text{بنبة (O)} = \frac{\text{عدد ذرات (O)} \times \text{كم O}}{\text{كم مركب}} = \frac{4 \times 16}{16 \times 11} = 0.576$$

$$16 \times 11 = 176$$

$$176 = (4 \times 16 + 10 \times 16) \times 0.576$$

$$176 = 4 \times 16 + 10 \times 16 \times 0.576$$

$$176 = 4 \times 16 + 10 \times 16 \times 0.576$$

$$176 = 4 \times 16 + 10 \times 16 \times 0.576$$

ج) بالعودة للجداول الدوري نجد أن العنصر هو الفوسفور P

تمت بحمد الله تعالى
بإذن الله تعالى

الأستاذ محمود رزق
ذ. هيدرات