



الرقم الامتحاني :

ملاحظة : أجب عن خمسة أسئلة فقط ، ولكل سؤال (٢٠) درجة .

س١ : أ) رتب العناصر التالية حسب زيادة أنصاف أقطارها الذرية : (Li_3 , O_8 , C_6 , F_9) .

ب- عرّف اثنين مما يأتي : قاعدة هوند ، المحلول الألكتروليتي ، جبس باريس .

س٢ : أ) وضّح مع رسم الجهاز طريقة تحضير غاز الإستيلين في المختبر معزّراً إجابتك بكتابة المعادلة الكيميائية المتوازنة .

(١١ درجة)

(٩ درجات)

ب) املاً الفراغات الآتية بما يناسبها :

(١) إنّ الحالة التأكسدية تكون مستقرة في الكربون والسليكون .

(٢) الكبريتات هي أملاح لحمض

(٣) تتكون سبيكة برونز الألمنيوم من نسبة من الألمنيوم .

س٣ : أ) احسب النسبة المئوية الكتلية لـ $NaCl$ في محلول يحتوي على (35 g) من $NaCl$

و (65 g) من الماء .

ب) علل (اثنين) مما يأتي :

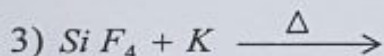
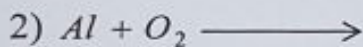
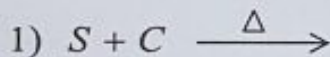
(١) اختفاء لمعان قطعة الصوديوم المقطوعة حديثاً بعد فترة .

(٢) يستخدم الشب في تعقيم بعض الجروح الخفيفة .

(٣) سُمي نموذج رذرفورد بالنموذج الكوكبي .

س٤ : أ) كيف يتم الكشف عن الأمونيا ؟

ب) أكمل ثم وازن (اثنتين) من المعادلات الآتية :



(١٢ درجة)

(٨ درجات)

س٥ : أ) اذكر الصفات العامة لعناصر الزمرتين IA و IIA .

ب) اختر الأنسب من بين القوسين الذي يكمل التعابير الآتية :

(١) هيدريدات السليكون مركبات كيميائية تتكون من السليكون و (الهيدروجين ، الكربون ، الكالسيوم) .

(٢) توجد بعض العناصر مثل الكبريت في الحالة الصلبة بأشكال مختلفة تمتاز فيما بينها

في بعض الخواص الفيزيائية تدعى (صور العنصر ، أشكال العنصر ، أنواع العنصر) .

س٦ : أ) أجب عن كلّ مما يأتي :

(١) اكتب عن نموذج دالتون للذرة .

(٢) ما الفرق بين المحلول المركز والمحلول المخفف ؟

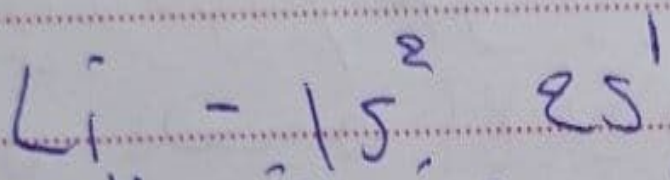
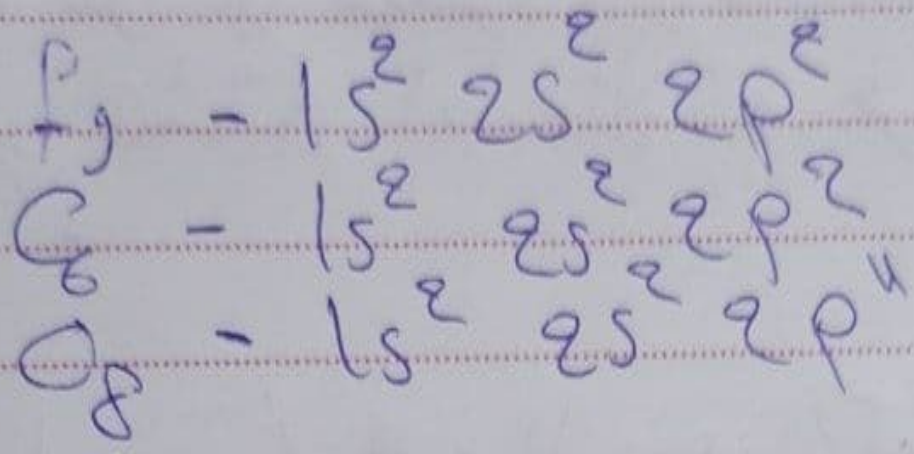
ب) ضع كلمة (صح) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام العبارة غير الصحيحة (لاثنتين) مما يأتي :

(١) يُعد السليكون من الفلزات .

(٢) عناصر الزمرة الثالثة يحتوي غلافها الخارجي على ثلاثة إلكترونات .

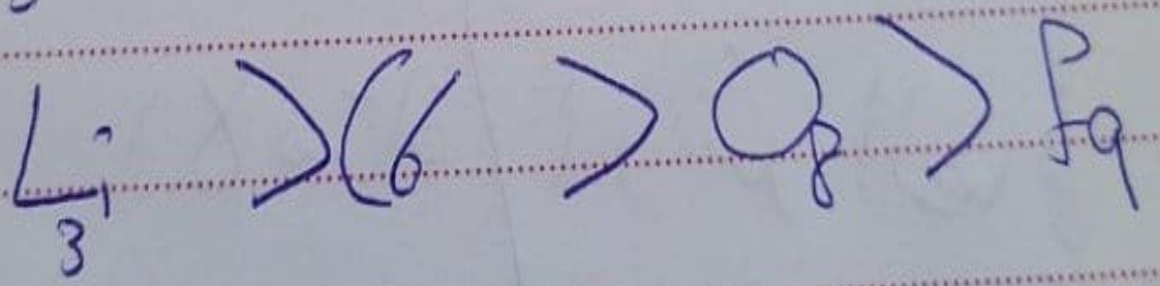
(٣) يتم إنتاج الأمونيا صناعياً وبكميات كبيرة بطريقة هابر .

جواب السؤال الاول (أ)



بما أن العناصر تقع ضمن نفس الدورة يكون الترتيب حسب زيادة نصف القطر

~~الترتيب هو~~



الأستاذ / أرشد العائني

Day and Date

Title of the Lesson

www.derasatv.net

فأكد أنه هو تد - لا يحدث اورد واح بين
 الكترول في مستوى الطاقة الثاني
 الأبعد تشييل او يتلاته فرداً
 فرداً

جيس يا ريس / هو الجيس المكونا للبحر
 تسخين الجيس الاعتيادي الذي بعد جزيته
 من الماء و ثقته هو H₂O و يستعمل
 في التحير و فتح المائيل

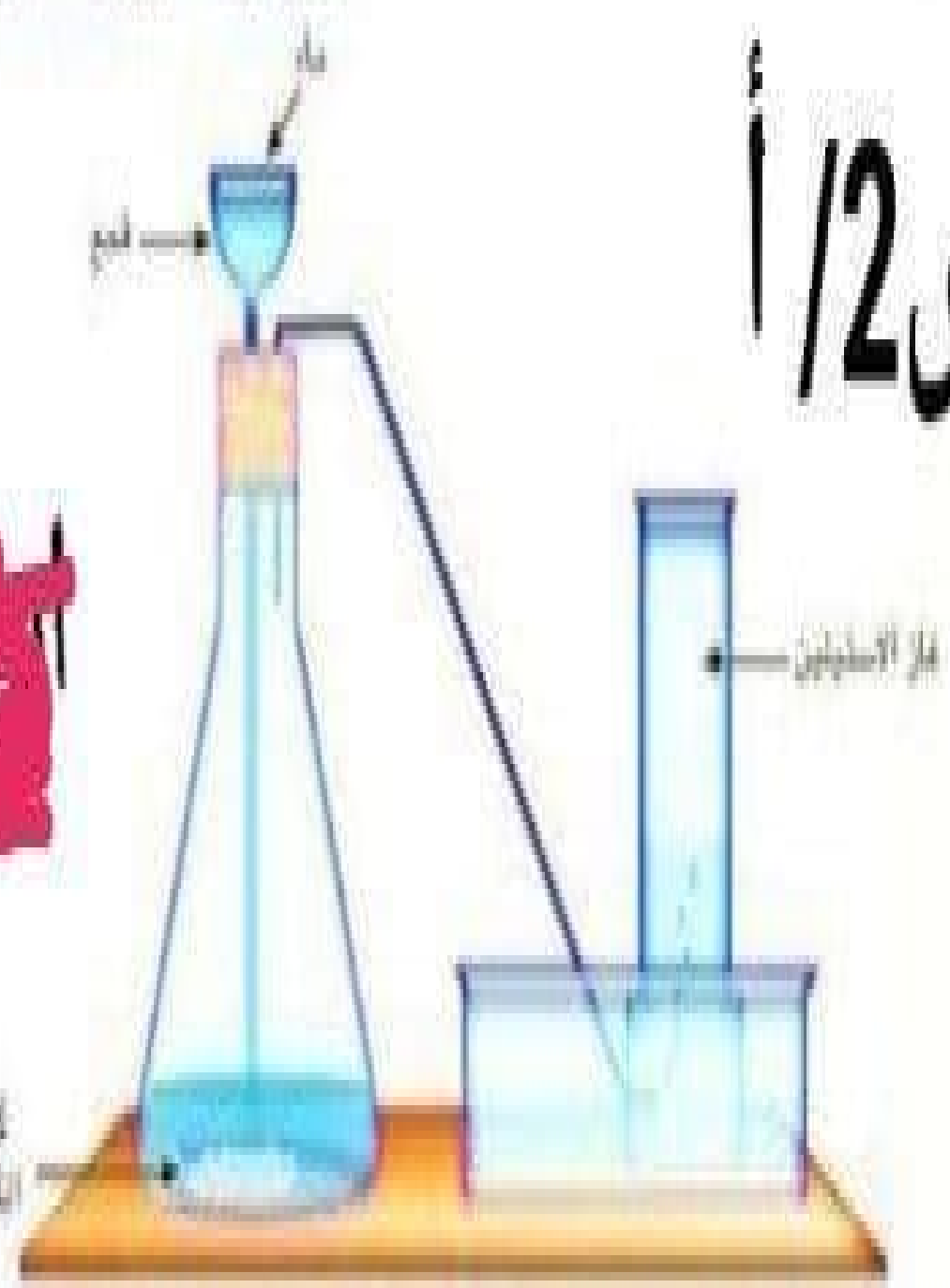
م / ب

الاستاذ / ارشد الصاعى

المواد: يحضر في المختبر تفاعل كاربيد الكالسيوم CaC_2 مع الماء وهذه طريقة تحضير أيضا صناعية



عس 2/1



الماء
الماء

غاز الأسيتيلين

Name of Subject

Class

Title of the Lesson

and Date

B مع الثاني

الرسالة الثانية

ربا على
الكبير بينك
قليله

د

ع

هـ

Day and Date

Title of the Lesson

A جواب السؤال الثالث

$$m_T = m_1 + m_2$$

$$m_T = 35 + 65 = 100g$$

$$\% m_1 = \frac{m_1}{m_T} \times 100\%$$

$$\% m_1 = \frac{35}{100} \times 100\% = 35\%$$

$$\% m_2 = \frac{m_2}{m_T} \times 100\%$$

$$\% m_2 = \frac{65}{100} \times 100\%$$

$$\% m_2 = 65\%$$

الذئب / أشر الصافي

جواب السؤال الثالث B

١) وذلك لانعادة الماء مع الاوكسجين

٢) بسبب ذوبانه في الماء وتربيه على الجروح حيث يتوقف سيلان الدم

الاستاذ / ارشد الصافي

جواب السؤال الرابع A

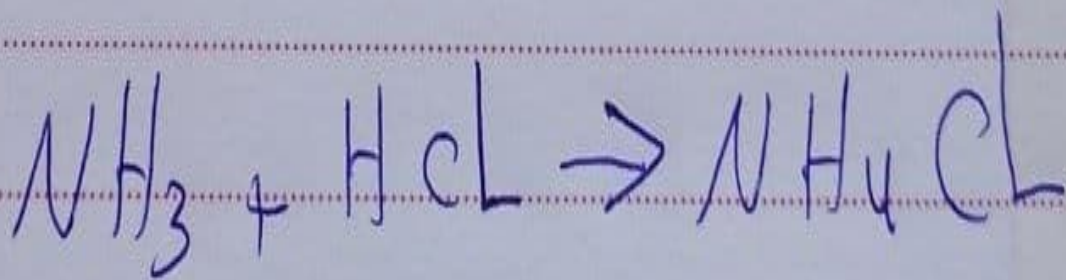
www.derasatv.net

بواسطة ساق زجاجية تفرد في حمام

الماء، وكلوريد وبيروكسيد ذلك تدخل في قنينة

نحتوي على ~~الماء~~ الامونيا، تلاحظ تكون أبيضه

بيضاء كثيفه نتيجة تكون غاز كلوريد الامونيا

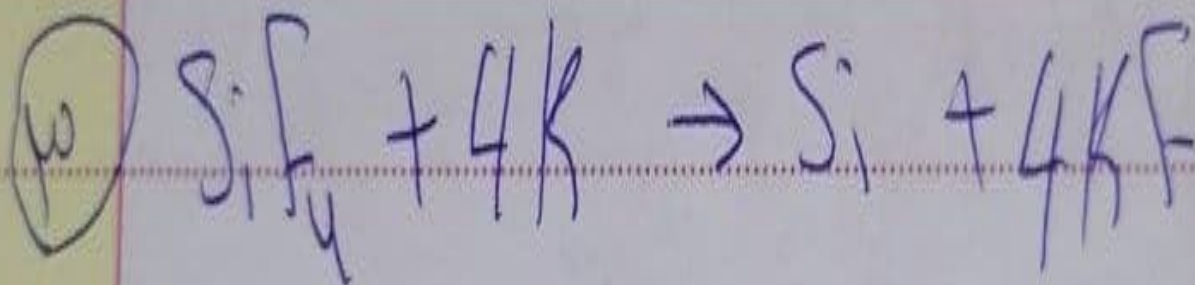
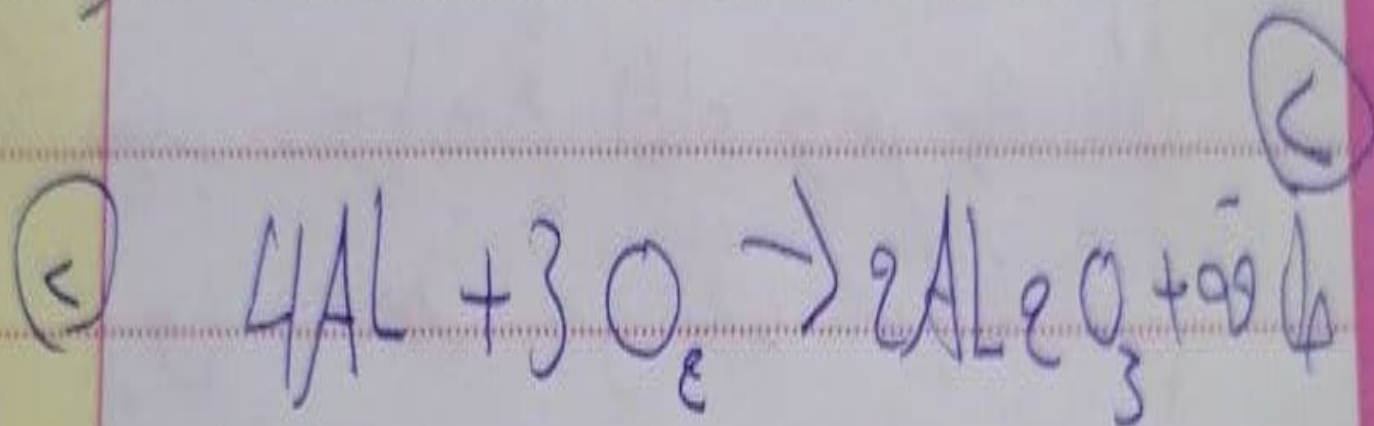


الأستاذ / أحمد محمد الصافي

جواب السؤال الرابع (B)

الاستاذ / الأستاذة الصافي

① ترك



جواب السؤال الخامس

١) ذات كهر وسيله واطمه وطاقه تايين والله

٢) عناصر الزمرة الأولى الكترون واحد في

علاقم الخارجيه والعناصر الزمرة الثانيه الكترونين

٣) لا توجد حمدة في الطبيعة لشدة قعاليها

الإستاذ / أرسند الطاهي

« الخامس أ »

(1) حالت كهروستاتية واطنه وطاقة ثابت واطنه

(2) لمظاهر الرزمة الأول الكندون واحد في خلاصها الخارجيا والمظاهر

الرزمة الثانية الكنترونين «البن الموجه»

(3) لا توجد حرف في الطبيعة لشدة فلتها.

جواب السؤال الخامس (ب)

١) المدبر وحيد

٢) هو الفهم



2-2 الصفات العامة لعناصر الزمرتين IA و IIA

1- عناصر هاتين الزمرتين ذات كهروسلبية راطنة وطاقة تأين

واطنة.

2- لجميع عناصر الزمرتين غلاف خارجي يحتوي على

الكثرون واحد بالنسبة لعناصر الزمرة الأولى (IA) وعلى

الكثرونين بالنسبة لعناصر الزمرة الثانية (IIA)

3- لا توجد عناصر الزمرتين حرة في الطبيعة لشدة

تعاليتها.

مس 16

الزمرتين

يتكون من عنصر

البريليوم Be مضافاً اليه

للبل من الكرم الاخضر.

سؤال السادس أ

نموذج دالتون - تصور العالم دالتون أن الذرة

كرة صلبة غير قابلة للتقسيم وكل عنصر

نوع محدد من الذرات

⑤ المحلول المركز - هو المحلول يحتوي على
كمية كبيرة من المذاب

⑥ المحلول المصحف - هو المحلول الذي
يحتوي على نسبة قليلة من المذاب

الاستاذ / أرسند الصاعق

جواب سوال السادس ب

الاستاذ / أم رشيد الطاهري

خطا

لج

①

②