اول ق ١

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
جامعة المثنى
كلية العلوم
كافة الاقسام

المرحلة / الأولى
المادة / اللغة العربية
التاريخ / / ٢٠١٨
الوقت / ثلاث ساعات

44

27. 01. 2018

اسئلة الامتحان النهائي للفصل الدراسي الأول السنة الدراسية ٢٠١٧-٢٠١٨

ملاحظة تسلم ورقة الأسئلة مع دفتر الاجابة .

س١/أجب عن أحد الفرعين:

١-كيف تفرق بين حرفي الضاد والظاء (١٢ درجة)

٢-اكتب ٥ كلمات تكتب بحرف الضاد فيكون لها معنى مختلف اذا كتبت بحر الظاء مـــــع بيان المعنى (١٢ درجة)

س٢/اكتب ١٠ ابيات من قصيدة المتنبي في وصف جيش الروم (١٢ درجة)

س٣/ متى يبنى الفعل الماضي على الفتح؟ (١٢ درجة)

س٤/تحدث عن علامات النصب بالتفصيل مع الامثلة (١٢درجة)

س٥/اذكر فقط ما تدل عليه علامات الترقيم وفي أي موضع تستخدم :١- (!) ٢-(:)
٣-([ ])٤-(- )٥-( = ) . (١٢ درجة)

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
Ministry of Higher Education and Scientific Research
جامعة المثنى كلية العلوم
2002
AL-Muthanna University_College of Science

جامعة المثنى
كلية العلوم
اللجنة الامتحانية المركزية

رئيس القسم رئيس القسم رئيس القسم مدرس المادة
د.رياض عبدالله سعد

ي والبحث العلمي
ـة المـثـنـى
ـة العلـوم
ـسـم الـكيـمياء

المرحلة : الاولى
المـادة : Safety and Security laboratory
الوقـت : ٣ ساعات
التاريخ : / /

٤٤

((أسئلة الامتحان النهائي للفصل الدراسي الأول للسنة الدراسية ٢٠١٧-٢٠١٨)) 26. 01. 2018

السؤال الاول / عرف ما يأتي تعريفا علميا مفصلا :- ( ١٠ درجة )

١- التلوث ٢- السيطرات الادارية ٣- ادارة المخزون

٤- حماية اليدين ٥- المخاطر البصرية ٦- المواد المشكلة

السؤال الثاني / ماهي المفاهيم الاساسية للتخزين ( ١٠ درجة )

السؤال الثالث / بين اهمية MSDS بالنسبة للشخص الكيمياوي معززا اجابتك بمثال . ( ١٠ درجة )

السؤال الرابع / بين مسؤوليات موظف الامن والسلامة الكيميائية . ( ١٠ درجة )

السؤال الخامس / كيف يمكن ادارة النفايات الخطرة . ( ١٠ درجة )

السؤال السادس / وضح الممارسات المثلى لعمليات خزن المواد الكيمياوية . ( ١٠ درجة )

*** امنياتي لكم بالنجاح والتوفيق ***

جامعة المثنى
كلية العلوم
اللجنة الامتحانية المركزية

رئيس القسم
أ.م.د. رياض جليل ناهي

أستاذ المادة
م.م. شيماء عادل محمد

Ministry of Higher Education
& Scientific Research
Al-Muthanna University
College of Science
Department of Chemistry

Subject: General Mat.
Stage: First
Date: / /201
Time: Three hours 23. 01. 2018

((Assessment of the final exam for the first semester))
Academic year 2017 -2018

45

**Q1/ Find the roots, $(fog)(x)$ and $(gof)(x)$ of the following equations.** (12 marks)

1) $f(x) = x^2 + x - 6$ 2) $g(x) = x^3 + 8$

**Q2/ Find the following limits (answer 3 only):** (12 marks)

1) $\lim_{x\to 0} \frac{\cos x}{x \csc x}$

2) $\lim_{x\to \infty} \frac{\sin x}{x}$

3) $\lim_{x\to 0} \frac{\sqrt{7+x} - \sqrt{7}}{x}$

4) $\lim_{x\to 2} \frac{3x-6}{3x^2-12}$

**Q3/ Draw the graphs of the following functions :( answer 2 only)** (8 marks)

1) $y = x^2$ , 2) $y = |x|$ , 3) $y = 1/x$

**Q4/ Find the domains of the following functions:** (12 marks)

1) $y = x$ , 2) $y = \sqrt{\frac{x}{x-1}}$ , 3) $y = \frac{1}{x-2}$ , 4) $y = 1/\sqrt{4-x}$

Q5/ (16 marks)

1) Prove the following:

a) If $f(x) = x$ then $f'(x) = 1$

b) If $f(x) = \sqrt{x}$ then $f'(x) = \frac{1}{2\sqrt{x}}$

2) Derived the following:

a) $f(x) = \frac{(x^2-1)^3}{x^2+2}$

b) $f(x) = 5^{x^2}.x^3$

جامعة المثنى
كلية العلوم
اللجنة الامتحانية المركزية

****Best of luck****

Lecturer
Majed kamil

Head of Department
Asst. Prof. Dr. Riyadh Jaleel Nahi

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
جامعة المثنى
كلية العلوم
قسم الكيمياء

المرحلة : الاولى
المادة : علم الارض
الوقت :3 ساعه
التاريخ : / /2018

21. 01. 2018

44

((أسئلة الامتحان النهائي النظري للفصل الدراسي الاول للسنة الدراسية 2017-2018))

السوال الأول : ما المقصود بالمصطلحات التالية : ( 4 ) درجة

1. انقطاع (طفرة ) موهو Moho Discontinuity
2. معادن متعددة الاشكال polymorphus
3. المعدن Mineral
4. التحول Metamorphism في الصخور المتحولة

السوال الثاني/ قارن بين كلا من :- ( 4 درجة )

1. مجموعة معادن الكبريتات والكبريتيدات Sulfates & Sulfides
2. الصخور النارية الحامضية والصخور النارية القاعدية Felsic & Mafic Igneous Rocks

السوال الثالث:-/ اشرح مع الرسم ان وجد كل من :- ( 6 درجة )

1. الصفات العامة للصخور الرسوبية .General Properties of Sedimentary rocks
2. دورة الصخور في الطبيعة Rock Cycle
3. تركيب باطن الارض Earth Inner Structure

السوال الرابع :- ناقش بالتفصيل كل من : ( فرعين فقط ) ( 4 درجة )

1. نظرية تكتونية الالواح Plate Tectonic
2. الصفات العامة للمعادن Minerals
3. العلوم الجيولوجية الخاصة بدراسة تضاريس القشرة الارضية .

السوال الخامس : علل لكل مما يلي تعليلا علميا صحيحا: (4 درجة)

1. المعادن الغالبة في القشرة المحيطية مثل مجموعة الاوليفين والبايروكسين تحتوي على وفره من عنصري Mg+ Fe.
2. تعتبر الصخور النارية Igneous rocks هي الصخور الام .
3. يهتم علم الجيولوجيا Geology ويركز على تطور التراكيب الجيولوجية المكونة للقشرة .
4. تتواجد الصخور الرسوبية بشكل غلاف رقيق يغطي 75 % من سطح الارض الخارجي.

السوال السادس: ماذا تتوقع نوع الصخرة الناتجة في كل من الحالات التالية : - ( 3 ) درجة

1. حدوث عمليات ما بعد الترسيب على الرواسب Sediments في الحوض الترسيبي.
2. تبريد وتبلور الماكما Magma في جوف الارض.
3. موت - اندثار وطمر الاشجار الكبيرة والضخمة خلال الزمن الجيولوجي .

السوال السابع: ارسم واشر على الرسم كل من : - ( 2 ) درجة

1. انقطاع (طفرة كوتنبيرغ) Gotenburge Discontinuity
2. مخطط يوضح القشرة الارضية Earth Crust.

يتبع بظهر الورقة تكملة الاسئلة

اسم وتوقيع أستاذ المادة
د. نورس ناهض امين
م.م.صالح عبيد لزام

رئيس القسم
ا.م.د. رياض جليل ناهي

جامعة المثنى
كلية العلوم
المكتبة المركزية

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
جـامـعـة المـثـنـى
كليـــة العلـــوم
قســـم الكيمياء

المرحلة : الاولى
المـادة : علم الارض
الوقـت :3 ساعه
التاريخ : / /2018
21. 01. 2018

44

## ((أسئلة الامتحان النهائي النظري للفصل الدراسي الاول للسنة الدراسية 2018-2017))

**السوال الثامن : اختر الاجابة الصحيحة :-** ( 5 ) درجة

1- يصنف معدن التركواز Turquoise كيميائيا ضمن معادن :
أ- الهاليدات ب- الكبريتيدات ج- الفوسفات د- السيليكات

2- الصخور النارية التي تقل فيها نسبة المعادن المافية عن 30% يكون لونها:
أ- متوسطة ب- فاتحة ج- داكنة د- ليس لها لون

3- الصخور التي تحتوي على متحجرات وتغطي حوالي 75% من سطح الارض:
أ-الصخور النارية ب- الصخور الرسوبية ج- الصخور المتحولة د-الصهير الناري

4- اكثر عنصرين يكونان القشرة الارضية للارض هما :
أ- سيليكون واوكسجين ب- حديد ومغنيسيوم ج- رمل وطين د- كاربون وبوتاسيوم

5- تم التعرف على تركيب باطن الارض عن طريق :
أ-الحفر العميق للآبار النفطية ب- الموجات الزلزالية ج-علم الجيوكيمياء د- مناجم التعدين

**السوال التاسع: ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) أما العبارة الخاطئة فيما يلي :** (3 درجة)

1) الصخور النارية الجوفية الحامضية داكنة اللون وثقيلة الوزن ( )
2) الغلاف الحيوي Biosphere اكثر غلاف يعمل على تجوية وتآكل الصخور ونحتها . ( )
3) التجوية هي عملية تفكيك او تكسير للمعادن والصخور ونقلها عن مكانها. ( )

**السوال العاشر: (أ) اكتب الاسم او المصطلح العلمي الدال على كل عبارة من العبارات التالية:** (5 درجة)

1) الصخور التي تنشأ من تبلور اللافا Lava المنبثق من البراكين . ( )
2) مجموعة من الرواسب تتفاوت في تركيبها الكيميائي و يجمعها أصل واحد ( )
3) عمليات تحدث اثناء وبعد الترسيب ولكن قبل تصلب الرواسب وتحت ظروف سطحية من ضغط ودرجة حرارة . ( )
4) تتكون من صخور الجرانيت الحامضية ووزنها النوعي 2.65 غم / سم $^3$ وسمكها يتراوح بين 35-60 كم. ( )
5) احد افرع علوم الجيولوجيا يختص بدراسة العمليات الطبيعية التي اثرت وما زالت تؤثر على القشرة الارضية . ( )
6) مجموعة من عدة خامات رئيسية ومصادر لمعادن مهمة ، تتكون من فلز + الكبريت مثل معدن البايرايت Pyrite ( )
7) الصخور التي تنشأ من تبريد سريع ومفاجئ للصهير السطحي Lava ( )
8) مجموعة معادن سيليكاتية من المعادن الغالبة في القشرة المحيطية وتتكون من ( Mg – Fe – Si – O) ( )
9) مادة ينقصها البناء الذري الداخلي المنتظم. ( )
10) جسم ضخم من الصخور النارية مغطى بطبقة رقيقة من الصخور الرسوبية ذات لب غني بالحديد . ( )

تمنياتي لجميع الطلبة بالنجاح

جامعة المثنى
كلية العلوم

اسم وتوقيع أستاذ المادة
د. نورس ناهض امين
م.م.صالح عبيد لزام

رئيس القسم
ا.م.د. رياض جليل ماهي

Ministry of Higher Education
& Scientific Research
Al-Muthanna University
College of Science
Department of Chemistry

Subject: Analytical Che.
Stage: 1st
Date: / 1 /2018
Time: Three hours

19. 01. 2018

((Assessment of the final exam for the First semester))
Academic year 2017 - 2018

45

**Q1) A.** What is the mass in milligrams of solute in 16 mL of 0.350 M sucrose (342 g/mol)? (4 Mark)

**B.** The density of concentrated ammonia, which is 28.0% w/w $NH_3$, is 0.899 g/mL. What volume of this reagent should be diluted to $1.0 \times 10^3$ mL to make a solution that is 0.036 M in $NH_3$ (17 g/mol) ? (4 Mark)

**Q2) A.** Write Short Notes about the following: (4.5 Mark)

1. Law of Mass Action
2. Analytical Chemistry.
3. Equilibrium and Thermodynamic

**B.** Write the equilibrium constant expression for each of the following equilibrium:

1. Phase Distribution
2. Solubility
3. Acid base reaction (4.5 Mark)

**Q3) A.** *K*b for methylamine is $4.47 \times 10^{-4}$ Find *K*a for methylammonium ion.

**B.** Write the autoprotolysis reaction of $H_2SO_4$.

**C.** Make a list of the two strong acids and strong bases.

**D.** Write the *K*a and *K*b reactions of $HCO_3^-$. (8 Mark)

**Q4) A.** Calculate $[H^+]$ and pH for the following solutions: (4.5 Mark)

1. 0.010 M $HNO_3$
2. 0.035 M KOH
3. 0.1 M Acetic acid which has 0.001 M $[H^+]$

**B.** Calculate the equilibrium constant for the dissociation of HCl when all species are in their standard states, $\Delta H = (-74.85 \times 10^3$ J/mol and $\Delta S = -130.4$ J/K_mol and (R= 8.314 472 J/ (K_mol)). (3.5 Mark)

**Q5)** A solution was prepared by dissolving 5.76 g of $KCl \cdot MgCl_2 \cdot 6H_2O$ (277.85 g/mol) in sufficient water to give 2.000 L. Calculate (12 Mark)

**(a)** The molar concentration of $KCl \cdot MgCl_2$ in this solution.
**(b)** The molar concentration of $Mg^{+2}$. **(c)** the molar concentration of $Cl^-$.
**(d)** The weight/volume percentage of $KCl \cdot MgCl_2 \cdot 6H_2O$.
**(e)** The number of millimoles of $Cl^-$ in 25.0 mL of this solution.
**(f)** ppm $K^+$. **(g)** pMg for the solution. **(h)** pCl for the solution.

Good Luck

Lecturer
Zaman Sahb Mehdi

Head of Department
Asst. Prof. Dr. Riyadh Jaleel Nahi

المرحلة : الاولى
المـــادة : Computer Science I
الوقـت : ثلاث ساعات
التاريخ : / /

17. 01. 2018

ـلي والبحث العلمي
ـعـة المـثـنـى
ـيـــة العلـــوم
قســـم الكيـــمياء

((أسئلة الامتحان النهائي للفصل الدراسي الاول للسنة الدراسية ٢٠١٧-٢٠١٨))

٤٤

**السؤال الأول / أملأ الفراغات التالية ( ١٢ ) درجة**

١. يمكن تقسيم الكيان البرمجي للحاسوب الى: ١. ..... ٢. ..... ٣. .....
٢. يمكن تقسيم الازرار في لوحة المفاتيح استنادا لوظيفتها الى : ..... و ..... و .....و.....
٣. يوجد نوعين رئيسيين من وحدات الذاكرة الرئيسية هما: ..... و .....
٤. يمكن تقسيم الاختراق من حيث الطريقة المستخدمة الى ثلاثة اقسام هي ..... و ..... و .....

**السؤال الثاني/ ما فائدة كل مما ياتي ( ١٢ ) درجة**

١. بطارية ساعة النظام (System Clock Battery).
٢. شقوق التوسعة (Slots).
٣. وحدة السيطرة (control Unit).

**السؤال الثالث/ اعط مثالا لكل مما ياتي ( ١٢ ) درجة**

١. برنامج تطبيقي هندسي.
٢. برنامج تطبيقي مكتبي
٣. نظام تشغيل متعدد المهام (Multitasking).
٤. وحدات ذاكرة ثانوية (Secondary Storage).

**السؤال الرابع/ اجب عما ياتي باختصار ( ١٢ ) درجة**

١. ما هو نظام البيوس (BIOS) وما اهميتة.
٢. وضح العلاقة بين مكونات الحاسوب البرمجية.
٣. ما هي اهم صفات الفيروسات.

**السؤال الخامس/ ما الفرق بين كل مما ياتي ( ١٢ ) درجة**

١. انظمة التشغيل (Operating System) والبرامج التطبيقية (Application Program).
٢. نظم التشغيل ذات الواجهة الخطية والنظم ذات الواجهة الرسومية.
٣. اجهزة الخزن الرئيسية (Main Memory) واجهزة الخزن الثانوي (Secondary Storage)

تمنياتنا لكم بالنجاح والموفقية
كلية العلوم
اللجنة الامتحانية المركزية

أستاذ المادة
م.د.عودة رحيمة عذيب

رئيس القسم
أ.م.د. رياض جليل ناهي

المرحلة : الاولـــــــى
المـــادة : Inorganic chemistry I
الوقـت : ثلاث ساعات
التاريخ : / / 2018

...لي و البحث العلمي
...عـة المـثـنـى
...يـــة العلـــوم
قســـم الكيـــمياء

13. 01. 2018

44

((أسئلة الامتحان النهائي للفصل الدراسي الاول للسنة الدراسية 2017-2018))

س1//أختر الإجابة العلمية الصحيحة مع التوضيح لكل مما يأتي :- (20 درجة)

1- أي من العلاقات التالية غير صحيحة:

أ) $E = h\nu$ ب) $E = hc\bar{\nu}$ ج) $E = hcv$ د) $E = \frac{hc}{\lambda}$

2- أي من الاختيارات الأتية تكون أعداد الكم غير ممكنة :

أ) $n=3\ ,\ l=2\ ,\ m=0\ ,\ s=-1/2$ ب) $n=3\ ,\ l=2\ ,\ m=-2\ ,\ s=-1/2$

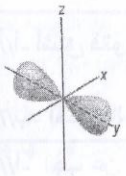
ج) $n=4\ ,\ l=3\ ,\ m=-3\ ,\ s=+1/2$ د) $n=3\ ,\ l=1\ ,\ m=0\ ,\ s=+1/2$

3- طبقا لقاعدة هوند (Hund's Rule) فإن آخر إلكترونين في ذرة $Si_{14}$ يجب أن يختلفا في العدد الكمي:

أ) n ب) l ج) $m_l$ د) $m_s$

4- ما هو اسم الاوربتال للغلاف الثانوي في الشكل المجاور :-

أ) dy ب) dxy ج) py د) pxy




5- الأوربتالات التي ينتمي لها الاوربتال في الشكل المجاور تكون متماثلة في جميع ما يلي ماعدا واحدا

أ) الطاقة ب)الاتجاه الفراغي ج) المليء الإلكتروني د) الشكل

6- أحد الرموز الأتية مقبول عند أجراء التوزيع الإلكتروني :-

أ) $4f^{12}$ ب) $3d^{11}$ ج) $2d^{10}$ د) $6p^7$

7- العدد الموجي للخط الثالث من متسلسلة باشن هو:

أ) $109730\left(\frac{1}{1}-\frac{1}{9}\right)$ ب) $109730\left(\frac{1}{4}-\frac{1}{9}\right)$ ج) $109730\left(\frac{1}{9}-\frac{1}{16}\right)$ د) $109730\left(\frac{1}{9}-\frac{1}{36}\right)$

8- بالمقارنة مع فوتون طاقته (10 ev) يكون للفوتون الذي طاقته (2 ev) :-

أ) تردد أكبر ب) سرعة أكبر ج) تردد أصغر د) سرعة أصغر

9- مقدار طاقة الالكترون في أي ذرة يكون دائما :-

أ) موجبا ب) سالبا ج) صفرا د) موجبا او سالبا حسب نوع الذرة

10- طول موجة الفوتون المنبعث من ذرة هيدروجين مثارة نتيجة انتقال الالكترون من مستوى المدار الرابع الى المدار الثاني بدلالة ثابت رايدبرج (RH) يساوي :

أ) $3\ R_H/16$ ب) $2\ R_H/3$ ج) $R_H/2$ د) $16/3R_H$

أقلب الصفحة

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
جـامـعـة المـثـنـى
كليـة العلـوم
قسـم الكيـمياء

المرحلة : الاولـــ
المـادة : ic chemistry I
الوقـت : ثلاث ساعات
التاريخ : / / 2018
الدرجة : 60

13. 01. 2018

٢

((أسئلة الامتحان النهائي للفصل الدراسي الاول للسنة الدراسية 2017-2018 ))

س2//أ- ما المقصود العلمي لثلاثة فقط من المصطلحات الاتية :- (6 درجات)

1- Wein's Law
2- pauli exclusion principle
3- Black body
4- Critical frequency

س2// ب- عند تحديد سرعة رصاصة كتلتها 1 غم انطلقت من مسدس كان الخطأ التجريبي في قيمة السرعة المحددة ($2\mu m/s$) احسب مقدار الخطأ في تحديد موقع الرصاصة. (4 درجات)

س3//أ- ما المقصود بـ (Photoelectric effect)؟ وماهي مكونات الجهاز المستخدم فيها مع الرسم . (5 درجات)

س3//ب- فلز دالة الشغل له (1.5)ev أحسب التردد الحرج للفلز والطاقة الحركية العظمى للالكترونات التي تنبعث من سطح هذا الفلز اذا تعرض لضوء تردده ($5x10^{14}$ Hz) ؟ (5 درجات)

س4//أ- أشتق قانون حساب نصف قطر ذرة الهيدروجين. (6 درجات)

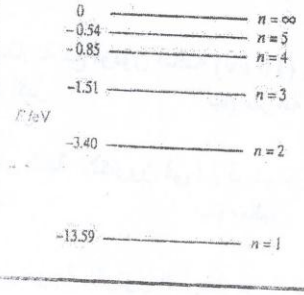
س4//ب- احسب الشحنة المؤثرة للنواة التي يحس بها الالكترون التكافؤي لعنصر البوتاسيوم $K_{19}$ ؟ (4 درجات)

س5//أ- أجب عن أثنين فقط من النقاط الآتية :- (5 درجات)

1- أحسب تردد وطاقة فوتون ضوئي طول موجته 600nm ؟
2- جد رمز الحد(Term symbols) للحالة المستقرة لعنصر الكبريت $S_{16}$؟
3- أحسب طول موجة ديبرولي لألكترون يتحرك بسرعة تساوي $2x10^6$ km/h ؟

س5//ب- طاقة الالكترون في حالة الاستقرار للهيدروجين ($E_1$=-13.6ev) (5 درجات)

موظفا هذه القيمة ومخطط مستوى الطاقة في الشكل للاجابة عما يلي :-




1- أحسب الطول الموجي للفوتونات المنبعثة عندما يقز الالكترون من المستوى $E_3$ الى مستوى الأستقرار.

2- من أي مستوى يقفز الالكترون الى مستوى الاستقرار لينبعث فوتون تردده $2.46x10^{15}$ Hz .

*** مع تمنياتي لكم بالنجاح والموفقية***

أستاذ المادة
م. أحمد رزاق ابراهيم

رئيس القسم
أ.م.د رياض جليل نهمي

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
جـــامـــعـــة المـــثـــنـــى
كليـــــة العلـــوم
قســـــم :الكيمياء

15. 01. 2018

المرحلة :الاولى
المـــادة :General physics I
الوقـت : 3 ساعات
التاريخ : / /2018

44

((أسئلة الامتحان النهائي للفصل الدراسي الاول للسنة الدراسية2017-2018))

س1/ جسم يتذبذب بحركة توافقية بسيطة على محور x .موقعه يتغير بالنسبة للزمن طبقا للمعادلة التالية $x = 4\cos(\pi t + \pi/4)$

احسب1- السعة والتردد والزمن الدوري 2- موضع وسرعة وتعجيل الجسم عند زمن t .

(9 درجات)

س2/ جسم طولة 6 cm وضع على بعد 24cm من مراة محدبة بعدها البؤري 8cm جد موضع وصفات الصورة؟

(9 درجات)

س3/ قضيب معدني متجانس مساحة مقطعة العرضي A وطولة L جد مركز الكتلة له؟

(9 درجات)

س4/ سيارة كتلتها 1500kgm تصطدم بجدار ، السرعة الابتدائية للسيارة هي 4.5m/sec باتجاة اليسار و السرعة النهائية هي 2.6m/sec باتجاة اليمين .جد الدفع الناشئ عن التصادم و زمن التصادم اذا كانت القوة المبذولة على السيارة هي $1.76*10^5$N؟

(9 درجات)

س5/ ما هو معدل انسياب الماء خلال انبوبة شعرية نصف قطرها 0.15cm وطولها 25cm . فاذا كان فرق الضغط بين طرفيها هو 4cm(Hg) احسب كمية الماء المتدفق خلال 35sec . علما ان لزوجة الماء $10^{-2}$P.

(9 درجات)

أسم وتوقيع أستاذ المادة
م.حسن طريخم بدح

جامعة المثنى
كلية العلوم
اللجنة الامتحانية المركزية

رئيس القسم
أ.د. رياض جليل ناهي