

## ورقة احابه امتحانات المقررات الدراسية

الرقم  
السري

تعليمات الاجابة

استخدم اللام الجاف الأنيق فقط



**الرجاء مراعاة الآتي عند إجaitك عن أسئلة الامتحان :**



الرجاء إرفاق ورقة الإجابة مع كراسة الإجابة وتسليمهم بعد الامتحان

ششم و نیمی از آنچه می‌گذرد

ASHI23

• १०७

الفصل الدراسي:

تاريخ الامتحان:

توقيع الملاحظ

اسم الطالب:

رقم الجلوس:

الفرقـة الـدرـاسـية:

القسم

المقدمة

القسم



رقم النموذج: ASH123:

يرجاء مراجعة الإجابات جيدا قبل التظليل في ورقة التصحيح الإلكتروني مع مراعاة أنه لن يتم النظر إلى أي إجابات موجودة خارج ورقة التصحيح الإلكتروني وأيضا كتابة رقم النموذج المكون من ثلاثة حروف وثلاثة أرقام أعلى ورقة التصحيح الإلكتروني (ورقة الإجابة) السؤال الأول: (40 درجة) اختار الإجابة الصحيحة:

1. ..... هو عبارة عن المادة الناتجة من طحن الكلنكر.  
 أ- الأسمنت ب- الجبس ج- سليكات ثلاثي الكالسيوم د- أكسيد الكالسيوم
  2. إذا كان التركيب الكيميائي بالوزن لعينة من الأسمنت هو loss 0.81% - SO<sub>3</sub> 2.37% MgO 0.79% - CaO 57% - Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 6% - AL<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 8% - SiO<sub>2</sub> 25.03% فيكون النسبة المئوية للمركب المسئول عن شک الأسمنت هي .....  
 أ- 38 ب- 11 ج- 21 د- 18
  3. في السؤال رقم (2) تكون النسبة المئوية للمركب المسئول عن مقاومة ماء البحر هي .....  
 أ- 38 ب- 18 ج- 24 د- 11
  4. في السؤال رقم (2) يكون المعيار المائي للأسمنت = hydraulic modulus  
 أ- 1.9 ب- 1.5 ج- 2 د- 1.8
  5. في السؤال رقم (2) يكون معيار السيليكا = Silica modulus  
 أ- 0.4 ب- 1.9 ج- 1.8 د- 6
  6. في السؤال رقم (2) يكون معيار الألومينا = Alumina modulus  
 أ- 0.3 ب- 0.1 ج- 1.3 د- 0.8
  7. درجة حرارة تكوين الكلنكر في فرن تصنيع الأسمنت هي ..... إذا تم استخدام مواد خام نقية.  
 أ- 1500° م ب- 1400° م ج- 1800° م د- 1300° م
  8. الرمل يمكن استخدامه في صناعة الأسمنت كمادة خام لكي يمد الأسمنت ب .....  
 أ- C<sub>3</sub>A ب- C<sub>4</sub>AF ج- CaO د- SiO<sub>2</sub>
  9. نسبة المركب المسئول عن مقاومة ماء البحر في الأسمنت تتراوح ما بين .....%  
 أ- 11 ب- 25:50 ج- 21:45 د- 9:11
  10. يتم إضافة ..... إلى الأسمنت لكي يؤخر شک الأسمنت.  
 أ- الرمل ب- المواد الجيرية ج- الطفلة د- الجبس
- 2CaO + ... → ... + ... 11
- $Fe_2O_3 \rightarrow 2CaO \cdot Fe_2O_3$        $SiO_2 \rightarrow 2CaO \cdot SiO_2$   
 $2SiO_2 \rightarrow 2CaO \cdot 2SiO_2$        $AL_2O_3 \rightarrow 2CaO \cdot AL_2O_3$
12. عند إذابة 20 جرام من كلوريد الصوديوم في 80 جرام ماء وجد أن كثافة المحلول الناتج عند درجة حرارة 25° م هي 1.2 جرام / سم<sup>3</sup> فيكون مolarية المحلول ..... مول / لتر.

13. في السؤال رقم (12) تكون مولالية المحلول ..... مول / كجم.  
 أ- 4.9      ب- 5.2      ج- 4.25  
 د- 2
14. في السؤال رقم (12) يكون الكسر الجزئي للمذاب هو .....  
 أ- 0.6      ب- 0.07      ج- 0.93  
 د- 0.8
15. في السؤال رقم (12) يكون الكسر الجزئي للمذيب هو .....  
 أ- 0.6      ب- 0.93      ج- 0.06  
 د- 0.07
16. في السؤال رقم (12) تكون النسبة المئوية الوزنية للمذيب هو .....%  
 أ- 60      ب- 40      ج- 20  
 د- 80
17. في السؤال رقم (12) تكون النسبة المئوية الوزنية للمذاب هو .....%  
 أ- 60      ب- 40      ج- 80  
 د- 20
18. في إحدى عمليات التقطر التجريئي لفصل البنزين عن الطولوين إذا كانت التغذية إلى برج التقطر تحتوي على 70% بالوزن بنزين وكانت تدخل إلى البرج بمقدار 150 كيلوجرام من الخليط لكي نحصل على ناتج علوي يحتوي على 97% بالوزن بنزين وناتج سفلي يحتوي على 94% بالوزن طولوين .  
 فيكون الناتج العلوي من البرج ..... كيلوجرام .  
 أ- 105.5      ب- 150      ج- 100  
 د- 120.5
19. في السؤال رقم (18) يكون الناتج السفلي من البرج ..... كيلوجرام .  
 أ- 44.5      ب- 150      ج- 50  
 د- 29.5
20. في السؤال رقم (18) تكون كمية البنزين الخارج من الناتج العلوي من البرج ..... كيلوجرام .  
 أ- 102      ب- 3      ج- 105  
 د- 109
21. في السؤال رقم (18) تكون كمية الطولوين الخارج من الناتج العلوي من البرج ..... كيلوجرام .  
 أ- 6      ب- 102      ج- 105  
 د- 3
22. في السؤال رقم (18) تكون كمية البنزين الخارج من الناتج السفلي من البرج ..... كيلوجرام .  
 أ- 48.6      ب- 27      ج- 47.2  
 د- 2.7
23. في السؤال رقم (18) تكون كمية الطولوين الخارج من الناتج السفلي من البرج ..... كيلوجرام .  
 أ- 47.8      ب- 2.7      ج- 48.6  
 د- 27
24. في السؤال رقم (18) إذا كانت نسبة الراجع  $R=3$  فتكون كمية السائل الراجع إلى البرج ..... كيلوجرام .  
 أ- 316.5      ب- 35      ج- 70  
 د- 300
25. في السؤال رقم (18) إذا كانت نسبة الراجع  $R=3$  فتكون كمية البخار الناتج من أعلى البرج = ..... كيلو جرام .  
 أ- 422      ب- 140.5      ج- 175.5  
 د- 405.5
26. فازلين A, B درجة إنصهارهما  $1000^{\circ}\text{C}$  و  $1800^{\circ}\text{C}$  على الترتيب . تاما الإمتراء في حالتي الصلب المتصهور وتبدأ السبيكة المحتوية على 40% B في التجمد عند درجة حرارة  $1600^{\circ}\text{C}$  لتعطي بلورات صلبة تحتوي على 10% A . وتبدأ السبيكة المحتوية على 80% A في التجمد عند درجة حرارة  $1300^{\circ}\text{C}$  لتعطي بلورات صلبة تحتوي على 80% B .  
 للسبائك التي تحتوي على 60% B درجة حرارة بداية التجمد لها = .....  
 أ- 1800      ب- 1680      ج- 1400  
 د- 1000
27. في السؤال رقم (26) للسبائك التي تحتوي على 60% B درجة حرارة نهاية التجمد لها = .....  
 أ- 1300      ب- 1220      ج- 1800  
 د- 1000

28. في السؤال رقم (26) للسيكة التي تحتوي على 60% B عند درجة حرارة 1300°C نسبة الصلب % ..... أ- 60 ..... ب- 40 ..... ج- 20 ..... د- 80
29. في السؤال رقم (26) للسيكة التي تحتوي على 60% B عند درجة حرارة 1300°C نسبة المصهور % ..... أ- 60 ..... ب- 40 ..... ج- 80 ..... د- 20
30. في السؤال رقم (26) للسيكة التي تحتوي على 60% B عند درجة حرارة 1300°C نسبة الصلب إلى المصهور ..... أ- 67 ..... ب- 40 ..... ج- 25 ..... د- 4
31. في السؤال رقم (26) للسيكة التي تحتوي على 60% B عند درجة حرارة 1300°C بتطبيق قاعدة الطور على هذه السيكة تكون درجات الحرية  $F = \frac{1}{A} \times 1300$  ..... أ- 1 ..... ب- 76 ..... ج- 25 ..... د- 4
32. في السؤال رقم (26) للسيكة التي تحتوي على 60% B عند درجة حرارة 1300°C يكون التركيب الكيميائي للصلب =  $A\% = \frac{1}{B} \times 1300$  ..... أ- 84 ..... ب- 0 ..... ج- 2 ..... د- 1
33. في السؤال رقم (26) للسيكة التي تحتوي على 60% B عند درجة حرارة 1300°C يكون التركيب الكيميائي للمصهور =  $A\% = \frac{1}{B} \times 1300$  ..... أ- 84 ..... ب- 16 ..... ج- 47 ..... د- 74
34. عند درجة حرارة 25°C وتحت ضغط مقداره 600 م.م.ر.ب يتفكك رابع أكسيد النيتروجين بنسبة 45%. فيكون عدد مولات ثاني أكسيد النيتروجين عند الإتزان هي ..... مول ..... أ- 0.45 ..... ب- 74 ..... ج- 16 ..... د- 47
35. في السؤال رقم (34) يكون عدد مولات رابع أكسيد النيتروجين الغير متفكك عند الإتزان هي ..... مول ..... أ- 0.4 ..... ب- 0.55 ..... ج- 0.4 ..... د- 0.9
36. في السؤال رقم (34) يكون الكسر الجزئي لثاني أكسيد النيتروجين عند الإتزان =  $\frac{0.45}{0.55}$  ..... أ- 1.64 ..... ب- 0.62 ..... ج- 0.9 ..... د- 0.45
37. في السؤال رقم (34) يكون الكسر الجزئي لرابع أكسيد النيتروجين عند الإتزان =  $\frac{0.38}{0.31}$  ..... أ- 0.62 ..... ب- 0.31 ..... ج- 0.38 ..... د- 0.64
38. في السؤال رقم (34) يكون ثابت الإتزان  $K_p = \frac{1.29}{0.91}$  ..... أ- 0.8 ..... ب- 606.95 ..... ج- 1.29 ..... د- 0.91
39. في السؤال رقم (34) تكون وحدات ثابت الإتزان  $K_p =$  ..... أ- مول. ضغط جوي ..... ب- ليس له وحدات ..... ج- م.م.ر.ب ..... د- ضغط جوى
40. في السؤال رقم (34) يكون ثابت الإتزان  $K_c =$  ..... أ- 2.9 ..... ب- 24.84 ..... ج- 0.44 ..... د- 0.037
41. في السؤال رقم (34) إذا أصبح الضغط 0.5 ضغط جوي عند درجة حرارة 25°C فإن ثابت الإتزان  $K_p =$  ..... أ- 0 ..... ب- 1.62 ..... ج- 606.95 ..... د- 1.45
42. في السؤال رقم (34) إذا أصبح الضغط 0.5 ضغط جوي عند درجة حرارة 25°C فإن درجة التفكك تصبح ..... أ- 0.9 ..... ب- 0.6 ..... ج- 0.45 ..... د- 0.38

43. في السؤال رقم (34) إذا أصبح الضغط 0.5 ضغط جوي عند درجة حرارة 25°C فإن ثابت الإتزان  $K_C$  = .....

أ- 0.39 بـ 24.84 جـ 0.37 دـ 0.44  
44. وقد سائل تركيبة 80% كربون - 10% هيدروجين - 5% كبريت - 2% نيتروجين و 3% بخار ماء.  
فإن كمية الأكسجين اللازمة للاحتراق الكربون الموجود في العينة احتراقاً كاملاً (اعتبر أن لدينا واحد كيلو  
جرام من الوقود السائل) = ..... كيلو جرام.

45. في السؤال رقم (44) تكون كمية الأكسجين اللازمة ل الاحتراق الهيدروجين الموجود في العينة إحترافاً كاملاً  
 (اعتبر أن لدينا واحد كيلو جرام من الوقود السائل ) = ..... كيلو جرام.

أ- 0.8      ب- 0.9      ج- 0.4

46. في السؤال رقم (44) تكون كمية الأكسجين الكلية اللازمة للاحتراق واحد كيلو جرام من الوقود السائل  
احتراقاً كاملاً = ..... كيلو جرام.

أ- 2.95 ..... كيلو جرام.  
 ب- 3 ..... كيلو جرام.  
 ج- 2.5 ..... كيلو جرام.

47. في السؤال رقم (44) تكون كمية الهواء اللازمة للإحتراق واحد كيلو جرام من الوقود السائل إحتراقاً كاملاً = 2.1 د- جرام.

أ- 15 ج- 18 ب- 13 د- 12 .  
48. في السؤال رقم (44) تكون كمية غاز ثاني أكسيد الكربون الخارج في نواتج الاحتراق لكل كيلو جرام من الوقود = ..... كيلو جرام.

أ- 0.9      ب- 2.9      ج- 2.1      د- 2.7  
 49. في السؤال رقم (44) تكون كمية بخار الماء الخارجة في نواتج الاحتراق لكل كيلو جرام من الوقود  
 = كيلو جرام.

**أ-1.2** في السؤال رقم (44) تكون كمية النيتروجين الخارجة في نواتج الاحتراق لكل كيلو جرام من الوقود كيلو جرام.....=

أ- 9      ب- 9.88      ج- 10      د- 10.2

51. إذا كان ضغط غاز الأكسجين يساوي 500 مم. زئبق عند درجة حرارة (-5°C). فيكون حجم غاز الأكسجين الذي يشغل واحد مول من الغاز = ..... لتر.

أ- 32.8 ب- 33.4 ج- 5 ج- 7 د- 45.52  
 45 سم<sup>3</sup> من غاز الهيدروجين ، 25 سم<sup>3</sup> من غاز النيتروجين مقاسة عند الظروف القياسية في معدل من الضغط ودرجة الحرارة وسمح لها بالتمدد للحجم الكلي الخليط 120 سم<sup>3</sup> عند درجة حرارة الصفر المئوي فيكون ضغط غاز الهيدروجين = ..... ضغط جوي.

53. في السؤال رقم (52) يكون ضغط غاز النيتروجين عند نفس الظروف = ..... ضغط جوي.

أ- 0.21      ب- 0.38      ج- 0.45      د- 0.59

أ- 0.8      ب- 0.59      ج- 0.66      د- 0.83

54. في السؤال رقم (52) يكون الضغط الكلي للخلط = ..... ضغط جوي.

إذا كان ضغط غاز ثاني أكسيد الكربون يساوي 500 مم. زئبق عند درجة حرارة (32°). فإن كثافة غاز ثاني أكسيد الكربون عند هذه الظروف = .....

56. في السؤال رقم (55) إذا انتشر غاز ثاني أكسيد الكربون السابق في نفس الوقت وعند نفس الظروف مع غاز الهيدروجين فإن معدل إنتشار غاز ثاني أكسيد الكربون بالنسبة لغاز الهيدروجين = .....  
.....

$$R_{CO_2} = 0.044 R_{H_2}$$

$$R_{CO_2} = 4.7 R_{H_2}$$

57. الرقم الهيدروجيني لمحلول حامض الهيدروكلوريك  $0.1 \text{ جرام جزيئي / لتر} = .....$   
.....

ج- 10 د- 4

$$R_{CO_2} = 0.21 R_{H_2}$$

$$R_{CO_2} = 21.9 R_{H_2}$$

ج- 2 ب- 1

58. الرقم الهيدروجيني للماء النقى = .....  
.....

د- غير ذلك ج- يساوى 7 ب- أكبر من 7

59. إذا كانت ذوبانية كلوريد الفضة عند  $25^\circ \text{ م} = 0.018 \text{ مول / لتر}$  فإن حاصل الإذابة للكلوريد الفضة عند هذه الظروف = .....  
.....

$$A- 1.25 \times 10^{-4} \quad B- 0.018 \quad C- 3.24 \times 10^{-4} \quad D- 2.2 \times 10^{-6}$$

60. في السؤال رقم (59) عند إضافة حامض هيدروكلوريك تركيزه  $0.1 \text{ جرام جزيئي / لتر}$  فإن ذوبانية كلوريد الفضة تصبح .....  
.....

$$A- 1.25 \times 10^{-3} \quad B- 0.18 \quad C- 3.24 \times 10^{-3} \quad D- 2.2 \times 10^{-5}$$

### ضع علامة ( ✓ ) أو خطأ ( ✗ ) :

1. نسبة أكسيد الماغنيسيوم في المواد الخام المستخدمة في صناعة الأسمنت لا تتعدي 3.2 % ( )

2. يضاف البوكسيت إلى المواد الخام في صناعة الأسمنت للحصول على أكسيد الألومنيوم . ( )

3. الأسمنت يتم إنتاجه باستخدام طريقتين هما الطريقة الجافة والطريقة الرطبة وكلاهما يضاف فيهما الماء إلى المواد الخام في مراحل مختلفة من الخلط . ( )

4. ينص قانون شارل على أنه عند ثبوت درجة الحرارة يتاسب حجم كمية معينة من الغاز تتناسب طردياً مع الضغط . ( )

5. عند ثبوت الحجم نجد أنه يتاسب ضغط كمية معينة من الغاز تتناسب طردياً مع درجة الحرارة للغاز . ( )

6. قيمة R الثابت العام للغازات تساوي 8.314 جول / مول . كلفن . ( )

7. القانون العام للغازات ينطبق على جميع أنواع الغازات الموجودة في الطبيعة . ( )

8. لابد أن يكون الوقود باردا حتى تتم عملية الاحتراق . ( )

9. إذا كان لدينا وقود سائل يحترق بنسبة 90% يعني ذلك أن عملية الاحتراق يخرج منها وقود غير محترق . ( )

10. يدخل النيتروجين في تفاعلات الاحتراق . ( )

11. من فرض نظرية الحركة للغازات أن التصادم بين جزيئات الغاز هو تصادم غير مرئي . ( )

12. من فرض نظرية الحركة للغازات أن متوسط المسافة بين جزيئات الغاز كبيرة جداً عند مقارنتها بقطر جزيئات الغاز . ( )

13. الاحتراق هو عبارة عن عملية أكسدة للوقود نتيجة لإحتراقه بالأكسجين الموجود في الهواء الجوي وإنطلاق طاقة . ( )

14. من أمثلة الوقود الخشب . ( )

15. نسبة الأكسجين الموجود في الهواء الجوي بالوزن هي 21% . ( )

16. نواتج الاحتراق الرطبة هي جميع المواد الناتجة عن حرق الوقود . ( )

17. التفاعلات السريعة هي تلك التفاعلات التي تحتاج إلى وقت قليل لكي تتم وتسير في اتجاهين طردي وعكسى . ( )

18. سرعة التفاعل الكيميائي هي عبارة عن كمية المواد المتبقية بدون تفاعل علي وحدة الزمن . ( )

19. يتكون محلول من مذيب موجود بكمية كبيرة ومذاب موجود بكمية أقل . ( )
20. مثال على محلائل الصلب في الصلب التبلور من محلائل الأملاح . ( )
21. الإلكتروليتات هي تلك المواد التي لها لقدرة علي توصيل التيار الكهربائي في محلائلها . ( )
22. تحكم درجة تفكك إلكتروليت ضعيف في توصيلية محلول للتيار . ( )
23. محلول القلوي هو الذي يملك اس هيدروجيني اكبر من 7 . ( )
24. من عيوب الطريقة الجافة لإنتاج الأسمنت صعوبة تخزين المواد الخام . ( )
25. من مميزات الطريقة الجافة لإنتاج الأسمنت تقليل الغبار الناتج عن طحن الخامات . ( )
26. ينقسم فرن إنتاج الأسمنت إلى أربع مناطق رئيسية . ( )
27. درجة حرارة منطقة التبريد في فرن الأسمنت تساوي  $800^{\circ}\text{M}$  . ( )
28. تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على تركيز المواد المتفاعلة فقط . ( )
29. لا تؤثر درجة الحرارة على سرعة التفاعل الكيميائي . ( )
30. حالة الإتزان هي حالة يصل إليها التفاعل عند إنتهاء المتفاعلات في التفاعلات البطيئة . ( )
31. في حالة التفاعلات للمواد السائلة يطلق على ثابت الإتزان  $K_c$  لأن تركيز المادة هو المؤثر . ( )
32. للتفاعل الآتي 
$$K = \frac{[A] \times [B]}{[C] \times [D]} m_1 A + m_2 B \leftrightarrow n_1 C + n_2 D$$
 . ( )
33. تبعاً لقاعدة لوتشاتليه إذا زادت تركيز النواتج للتفاعلات التي تسير في إتجاهين فإن التفاعل يسير في الإتجاه العكسي . ( )
34. تبعاً لقاعدة لوتشاتليه إذا كان التفاعل مصحوب بزيادة في الضغط فإن زيادة الضغط للمتفاعلات يجعل التفاعل يسير في الإتجاه العكسي . ( )
35. التحلل الحراري للمادة هو عبارة عن تحلل المادة بالحرارة إلى مكوناتها ولا يمكن إعادةها مرة أخرى إلى صورتها الأصلية . ( )
36. النشاط الكيميائي للأسمنت لا يتأثر بمساحة سطح الأسمنت المتكون . ( )
37. يوجد نظريتين لتفسير كيفية شكل الأسمنت . ( )
38. يذوب الأسمنت في الماء . ( )
39. فرن الأسمنت مبطن من الداخل بطوب حراري عادي . ( )
40. يتصلب الأسمنت وهو مبلل . ( )
41. أكسيد الكالسيوم الحر مرغوب وجوده في الأسمنت . ( )
42. لو زادت نسبة السيليكا في الأسمنت عن النسبة المطلوبة فإن الأسمنت يتصلب بسرعة وتزداد قوته . ( )
43. قانون هنري هو القانون الذي ينطبق على ذوبان الغاز في السوائل . ( )
44. يتحكم قانون دالتون في ذوبان الغاز في السوائل . ( )
45. عملية الإدماصاص هي عملية طاردة للحرارة حيث يتم إدماصاص الغاز فوق سطح المادة الصلبة . ( )
46. الأسمنت البورتلاندي سريع التصلب يطلق عليه سوبر كريت . ( )
47. الأسمنت البورتلاندي للخزانات يتميز بتولد حرارة منخفضة أثناء عملية الشكل . ( )
48. الأسمنت البورتلاندي الحديدي يصنع من الأسمنت البورتلاندي العادي مع إضافة خبث الأفران العالية ثم إضافة الجبس . ( )
49. الغازات شرحة الذوبان في الماء مثل غاز كلوريد الهيدروجين . ( )
50. خط الصلابة هو المحل الهندسي لجميع نقط نهاية التجمد . ( )
51. جميع نقاط بداية التجمد هي جميع نقاط نهاية الإنصهار لنفس السبيكة . ( )
52. منحني التبريد للنبيكة هو عبارة عن علاقة بين الزمن ودرجة الحرارة ويعطي معدل التبريد للسبائك المختلفة . ( )

53. نقطة E هي عبارة عن نقطة بداية التجمد ونهاية التجمد وبداية الانصهار ونهاية الانصهار . ( )
54. للمعدن النقي درجة بداية الانصهار هي نهاية الانصهار . ( )
55. الخبث الحامضي هو الخبث الذي يحتوي على نسبة عالية من أكسيد السيليكون أعلى من أكسيد الكالسيوم وهو المفضل في صناعة الأسمنت . ( )
56. الخبث القاعدي هو الخبث الذي يحتوي على نسبة منخفضة من أكسيد السيليكون أقل من أكسيد الكالسيوم . ( )
57. الأسمنت البورتلاندي الأبيض يمتاز باللون الأبيض ويستعمل دائماً بلونه الأبيض ولا يمكن تلوينه . ( )
58. عملية التجفيف هي عملية فيزيائية الغرض منها التخلص من الماء الموجود في المواد . ( )
59. عملية تقطير زيت البنزول هي عملية فصل لمكونات الخليط بناء على اختلاف في الكثافة . ( )
60. نسبة الراجع هي نسبة مرغوب فيها . ( )

$\text{Ca}=40$

$\text{H}=1$

$\text{O}=16$

$\text{C}=12$

$\text{Al}=27$

$\text{N}=14$

$\text{Fe}=56$

$\text{Ag}=108$

$\text{Na}=23$

$\text{Cl}=35.5$

مع اطيب الأمنيات

د / هاني كحيل د / وفاء احمد حماد