ورقة إجابة امتحانات المقررات الدراسية

الرقم السري

تعليمات الإجابة

استخدم القلم الجاف الأزرق فقط

الرجاء مراعاة الآتي عند إجابتك عن أسئلة الامتحان :

١- أجب عن جميع الأسئلة.

٢- اختر بديلاً واحداً من بين البدائل الموجودة أمام رقم السؤال ،وعدم ترك سؤال بدون إجابه وظلل الدائرة الممثلة للبديل المختار من بين تلك البدائل علي النحو الموضح : ○○●○○

علما بأن كل من العلامات الآتية تعد إجابة خاطئة : ○●○○○ أو ●●●●● أو ⊘✓○○○

٣- تأكد من عدم تظليلك لأكثر من دائرة للفقرة الواحدة ، لأنه في حال عمل ذلك لن يصحح السؤال وستعد إجابة السؤال خاطئة.

٤- ممنوع إستخدام القلم الكوريكتور

٥- الرجاء إرفاق ورقة الإجابة مع كراسة الإجابة وتسليمهم بعد الإمتحان

رقم النمـــوذج: ① ② ③ ④

ختم المـــــلاقة

ASW246
ختم التاريخ

ختم رئيس الكنترول

	أ	ب	ج	د	هـ
١.	○	○	○	●	○
٢.	○	○	○	○	●
٣.	○	○	○	○	●
٤.	○	○	○	●	○
٥.	○	○	○	●	○
٦.	○	○	○	○	●
٧.	○	○	○	●	○
٨.	○	○	●	○	○
٩.	○	●	○	○	○
١٠.	○	○	○	●	○
١١.	○	○	○	○	●
١٢.	○	●	○	○	○
١٣.	○	○	●	○	○
١٤.	○	●	○	○	○
١٥.	○	○	○	○	●
١٦.	○	○	○	○	●
١٧.	○	○	○	●	○
١٨.	○	○	○	●	○
١٩.	○	○	●	○	○
٢٠.	○	○	○	○	●
٢١.	○	○	○	●	○
٢٢.	○	○	○	●	○
٢٣.	○	○	●	○	○
٢٤.	⊘	○	○	○	○
٢٥.	○	●	○	○	○
٢٦.	○	●	○	○	○
٢٧.	○	○	●	○	○
٢٨.	○	○	○	●	○
٢٩.	○	○	○	○	●
٣٠.	○	○	○	○	●
٣١.	○	○	○	●	○
٣٢.	○	○	○	●	○
٣٣.	○	○	●	○	○
٣٤.	○	○	●	○	○
٣٥.	○	○	○	○	●
٣٦.	○	○	●	○	○
٣٧.	○	○	●	○	○
٣٨.	○	○	●	○	○
٣٩.	○	●	○	○	○
٤٠.	○	○	●	○	○
٤١.	○	●	○	○	○
٤٢.	○	○	●	○	○
٤٣.	○	○	○	●	○
٤٤.	○	○	○	○	✓
٤٥.	○	○	○	○	●
٤٦.	○	○	○	●	○
٤٧.	○	○	●	○	○
٤٨.	○	●	○	○	○
٤٩.	○	○	○	○	●
٥٠.	○	○	○	○	●
٥١.	○	●	○	○	○
٥٢.	○	○	○	●	○
٥٣.	○	○	○	●	○
٥٤.	○	⊘	○	○	○
٥٥.	○	●	○	○	○
٥٦.	○	●	○	○	○
٥٧.	○	○	○	●	○
٥٨.	○	○	○	●	○
٥٩.	○	○	○	○	●
٦٠.	○	○	○	○	●

	✓	×
١.	●	○
٢.	●	○
٣.	●	○
٤.	○	●
٥.	●	○
٦.	●	○
٧.	○	●
٨.	●	○
٩.	○	●
١٠.	○	●
١١.	●	○
١٢.	●	○
١٣.	○	●
١٤.	○	●
١٥.	○	●
١٦.	○	●
١٧.	○	●
١٨.	○	●
١٩.	○	●
٢٠.	○	●
٢١.	○	●
٢٢.	○	●
٢٣.	○	●
٢٤.	○	●
٢٥.	○	●
٢٦.	○	●
٢٧.	○	●
٢٨.	○	●
٢٩.	○	●
٣٠.	○	●
٣١.	○	●
٣٢.	○	●
٣٣.	○	●
٣٤.	○	●
٣٥.	○	●
٣٦.	○	●
٣٧.	○	●
٣٨.	○	●
٣٩.	○	●
٤٠.	○	●
٤١.	○	●
٤٢.	○	●
٤٣.	○	●
٤٤.	○	●
٤٥.	○	●
٤٦.	○	●
٤٧.	○	●
٤٨.	○	●
٤٩.	○	●
٥٠.	○	●
٥١.	○	●
٥٢.	○	●
٥٣.	○	●
٥٤.	○	●
٥٥.	○	●
٥٦.	○	●
٥٧.	○	●
٥٨.	○	●
٥٩.	○	●
٦٠.	○	●

الرقم السري

اسم الطالب: _____

رقم الجلوس: _____

الفرقة الدراسية: _____

القسم: _____

المقرر : _____

الفصل الدراسي : _____

تاريخ الإمتحان : / /

توقيع الملاحظ : _____

Scanned by CamScanner

Kafr Elshiekh University
Faculty of Engineering
Department of
Engineering Physics and Mathematics
Preparatory Year

Engineering Chemistry

22January 2019
3 hours
75 Marks
final exam:7 pages

رقم النموذج :ASW246

برجاء مراجعة الإجابات جيدا قبل التظليل في ورقة التصحيح الإلكتروني مع مراعة انه لن يتم النظر إلى اى 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) إختار الإجابة الصحيحة :

1. الأسمنت هو عبارة عن المادة الناتجة من طحن .....
أ- الجبس ب- الكلنكر ج- سليكات ثلاثي الكالسيوم د- أكسيد الكالسيوم
2. إذا كان التركيب الكيميائي بالوزن لعينة من الأسمنت هو - loss1% - SO_3 3% - MgO 1%
Fe_2O_3 9% - AL_2O_3 10% - SiO_2 30% - CaO 54%
فيكون النسبة المئوية للمركب المسئول عن شك الأسمنت هي .....
أ- 11 ب- 18 ج- 21 د- 27
3. في السؤال رقم (2) تكون النسبة المئوية للمركب المسئول عن مقاومة ماء البحر هي .....
أ- 27 ب- 18 ج – 24 د- 11
4. في السؤال رقم (2) يكون المعيار المائي للأسمنت hydraulic modulus = ...
أ- 1.5 ب- 1.1 ج- 2 د- 1.8
5. في السؤال رقم (2) يكون معيار السيليكا Silica modulus = ...
أ- 1.8 ب- 1.6 ج- 1.9 د-0.6
6. في السؤال رقم (2) يكون معيار الألومينا Alumina modulus= .....
أ- 1.1 ب- 1.3 ج- 0.1 د- 0.8
7. درجة حرارة تكوين الكلنكر في فرن تصنيع الأسمنت هي ..... إذا تم إستخدام مواد خام غيرنقية .
أ- 1500° م ب- 1400°م ج- 1800°م د- 1300°م
8. المواد الجيرية هي أحد المواد الخام المستخدمة في صناعة الأسمنت تمد الأسمنت ب.....
أ- الجبس ب- C_4AF ج- CaO د- C_3A
9. نسبة إضافة الجبس إلي الكلنكر في صناعة الأسمنت تكون .....%
أ- 4 ب- 2:4 ج- 1 د- 2:3
10. المركب المسئول عن القوة الإبتدائية للأسمنت هو..... .
أ- C_2S ب- C_3S ج- أ&ب د- لاشئ مماسبق
11. $2CaO.SiO_2 + \cdots \rightarrow \cdots + \cdots$
أ- $CaO \rightarrow 3CaO.SiO_2$ ب- $Fe_2O_3 \rightarrow 2CaO.Fe_2O_3$
ج- $AL_2O_3 \rightarrow 2CaO.AL_2O_3$ د- $2SiO_2 \rightarrow 2CaO.2SiO_2$
12. عند إذابة 20 جرام من هيدروكسيد الصوديوم في 80 جرام ماء وجد أن كثافة المحلول الناتج عند درجة حرارة 25° م هي 1.3 جرام / سم^{3}فيكون مولارية المحلول .....مول / لتر.
أ- 8.6 ب- 2.3 ج- 5.5 د- 6.4

Scanned by CamScanner

13.في السؤال رقم (12) تكون مولالية المحلول ..... مول / كجم.
أ- 6.4 ب-2.3 ج- 5. 5 د- 6.3

14.في السؤال رقم (12) يكون الكسر الجزئي للمذاب هو .....
أ- 0.2 ب- 0.8 ج- 0.9 د- 0.1

15.في السؤال رقم (12) يكون الكسر الجزئي للمذيب هو .....
أ- 0.9 ب- 0.8 ج-0.1 د- 0.2

16.في السؤال رقم (12) تكون النسبة المئوية الوزنية للمذيب هو .....%
أ- 20 ب- 10 ج-80 د-90

17.في السؤال رقم (12) تكون النسبة المئوية الوزنية للمذاب هو .....%
أ-90 ب-80 ج-20 د-10

18.إذاكان ضغط غاز الأكسجين يساوي 600 مم.زئبق عند درجة حرارة (-8°م). فيكون حجم غاز الأكسجين الذي يشغله واحد مول من الغاز =.....لتر.
أ-25 ب- 27.5 ج-30 د-0.8

19.الرقم الهيدروجيني لمحلول حامض الهيدروكلوريك 0.1 جرام جزيئي / لتر = ...
أ- 2 ب- 1 ج- 10 د-4

20.الرقم الهيدروجيني للماء النقي =.....
أ- يساوي 7 ب- أكبر من 7 ج- أقل من 7 د- غير ذلك

21.في إحدي عمليات التقطير التجريئي لفصل البنزين عن الطولوين إذا كانت التغذية إلي برج التقطير تحتوي علي 80% بالوزن بنزين وكانت تدخل إلي البرج بمقدار 100 كيلوجرام من الخليط لكي نحصل علي ناتج علوي يحتوي علي 98% بالوزن بنزين وناتج سفلي يحتوي علي 97% بالوزن طولوين .
فيكون الناتج العلوي من البرج .....كيلوجرام .
أ- 19 ب-81 ج- 40 د-60

22. في السؤال رقم (21) يكون الناتج السفلي من البرج .....كيلوجرام .
أ- 81 ب- 19 ج-60 د- 40

23.في السؤال رقم (21) تكون كمية البنزين الخارج من الناتج العلوي من البرج .....كيلوجرام .
أ- 20 ب- 4 ج- 80 د- 2

24.في السؤال رقم (21) تكون كمية الطولوين الخارج من الناتج العلوي من البرج .....كيلوجرام .
أ- 4 ب- 80 ج-20 د-1

25.في السؤال رقم (21) تكون كمية البنزين الخارج من الناتج السفلي من البرج .....كيلوجرام .
أ- 12 ب- 14 ج- 18 د-6

26.في السؤال رقم (21) تكون كمية الطولوين الخارج من الناتج السفلي من البرج .....كيلوجرام .
أ- 6 ب- 14 ج- 12 د-18

27.في السؤال رقم (21) إذا كانت نسبة الراجع R=2 فتكون كمية السائل الراجع إلي البرج =.....كيلوجرام .
أ- 40.5 ب- 38 ج- 162 د-9.5

28.في السؤال رقم (21) إذا كانت نسبة الراجع R=2 فتكون كمية البخار الناتج من أعلي البرج = ... كيلو جرام .
أ- 57 ب-243 ج-200 د-230

Scanned by CamScanner

29. فلزين B,A درجة إنصهارهما 900° م و 1800° م علي الترتيب .تاما الإمتزاج في حالتي الصلب المصهور وتبدأ اسبيكة المحتوية علي 90% A في التجمد عند درجة حرارة 1200 ° م لتعطي بلورات صلبة تحتوي علي 15% A . وتبدأ السبيكة المحتوية علي 30% Bفي التجمد عند درجة حرارة 1600°م لتعطي بلورات صلبة تحتوي علي 95%B .
للسبيكة التي تحتوي علي 40% A درجة حرارة بداية التجمد لها = ...
أ- 1700 ب- 1500 ج- 1800 د-900

30. في السؤال رقم (29) للسبيكة التي تحتوي علي 40% A درجة حرارة نهاية التجمد لها = ...
أ- 1120 ب- 1300 ج- 900 د- 1800

31. في السؤال رقم (29) للسبيكة التي تحتوي علي 40% A عند درجة حرارة 1500°م نسبة الصلب .....%
أ-40 ب- 50 ج-80 د-20

32. في السؤال رقم (29) للسبيكة التي تحتوي علي 40% A عند درجة حرارة 1500°م نسبة المصهور .....%
أ-40 ب- 50 ج-80 د-20

33. في السؤال رقم (29) للسبيكة التي تحتوي علي 40% Aعند درجة حرارة 1500°م نسبة الصلب إلي المصهور .....%
أ- 100 ب- 10 ج- 50 د- 60

34. في السؤال رقم (29) للسبيكة التي تحتوي علي 40% A عند درجة حرارة 1500°م بتطبيق قاعدة الطور علي هذه السبيكة تكون درجات الحرية F= .....
أ- -1 ب-0 ج-1 د-2

35. في السؤال رقم (29) للسبيكة التي تحتوي علي 40% A عند درجة حرارة 1500°م يكون التركيب الكيميائي للصلب= .....A%
أ- 7 ب- 25 ج- 75 د- 93

36. في السؤال رقم (29) للسبيكة التي تحتوي علي 40% A عند درجة حرارة 1500°م يكون التركيب الكيميائي للمصهور= .....A%
أ-7 ب- 25 ج-75 د- 93

37. وقود سائل تركيبه 85%كربون – 5% هيدروجين – 5% كبريت – 3% نيتروجين و 2%بخار ماء . فإن كمية الأكسجين اللازمة للإحتراق الكربون الموجود في العينة إحتراقا كاملا (إعتبر أن لدينا واحد كيلو جرام من الوقود السائل) = ... كيلو جرام.
أ- 0.4 ب-3.1 ج-2.3 د-0.85

38. في السؤال رقم (37) تكون كمية الأكسجين اللازمة للإحتراق الهيدروجبن الموجود في العينة إحتراقا كاملا (إعتبر أن لدينا واحد كيلو جرام من الوقود السائل) = ... كيلو جرام.
أ- 3.1 ب- 0.45 ج-0.4 د-0.05

39. في السؤال رقم (37) تكون كمية الأكسجين الكلية اللازمة للإحتراق واحد كيلو جرام من الوقود السائل إحتراقا كاملا = ... كيلو جرام.
أ- 14 ب- 12 ج- 2.7 د-2.75

40. في السؤال رقم (37) تكون كمية الهواء اللازمة للإحتراق واحد كيلو جرام من الوقود السائل إحتراقا كاملا = ... كيلو جرام.
أ- 13 ب- 10.8 ج- 12 د-9.2

Scanned by CamScanner

41.في السؤال رقم (37) تكون كمية غاز ثاني أكسيد الكربون الخارجة في نواتج الإحتراق لكل كيلو جرام من الوقود =.....كيلو جرام.

أ- 0.85 ب-4 ج- 2.3 د- 3.1

42.في السؤال رقم (37) تكون كمية بخار الماء الخارجة في نواتج الإحتراق لكل كيلو جرام من الوقود =.....كيلو جرام.

أ-0.05 ب-0.4 ج-0.47 د-0.45

43.في السؤال رقم (37) تكون كمية النيتروجين الخارجة في نواتج الإحتراق لكل كيلو جرام من الوقود =.....كيلو جرام.

أ- 8.9 ب-9.23 ج- 10 د- 9.2

44.عند درجة حرارة 40°م وتحت ضغط مقداره 400 مم.زئبق يتفكك رابع أكسيد النيتروجين بنسبة 40% فيكون عدد مولات ثاني أكسيد النيتروجين عند الإتزان هي ..... مول .

أ- 0.8 ب-0.4 ج- 0.6 د-1.2

45.في السؤال رقم (44) يكون عدد مولات رابع أكسيد النيتروجين الغير متفكك عند الإتزان هي ..... مول .

أ-0.6 ب-0.8 ج-0.4 د-1.2

46.في السؤال رقم (44) يكون الكسر الجزئي لثاني أكسيد النيتروجين عند الإتزان= .....

أ- 0.43 ب- 0.57 ج-0.63 د-0.45

47.في السؤال رقم (44) يكون الكسر الجزئي لرابع أكسيد النيتروجين عند الإتزان= .....

أ- 0.45 ب-0.57 ج- 0.43 د-0.63

48.في السؤال رقم (44) يكون ثابت الإتزان K_p = ...

أ- 0.63 ب- 0.6 ج- 0.43 د- 0.4

49.في السؤال رقم (44) تكون وحدات ثابت الإتزان K_p = ...

أ- ضغط جوي ب- ليس له وحدات ج- مول.ضغط جوي د- مم.زئبق

50.في السؤال رقم (44) يكون ثابت الإتزان K_c = ...

أ-0.016 ب-0.04 ج- 0.4 د-0.6

51.في السؤال رقم (44) إذا أصبح الضغط 1 ضغط جوي عند درجة حرارة 40°م فإن ثابت الإتزان Kp =.....

أ- 0.63 ب-0.6 ج- 0.43 د-0.4

52.في السؤال رقم (44) إذا أصبح الضغط 1 ضغط جوي عند درجة حرارة 40°م فإن درجة التفكك تصبح .....

أ- 0.4 ب- 0.32 ج-0.38 د-0.45

53.في السؤال رقم (44) إذا أصبح الضغط 1 ضغط جوي عند درجة حرارة 40°م فإن ثابت الإتزان K_c =.....

أ- 0.04 ب- 0.016 ج- 0.4 د-0.6

54. 25 سم^3 من غاز الأكسجين , 35 سم^3 من غاز الهيدروجين مقاسة عند الظروف القياسية في معدل من الضغط ودرجة الحرارة وسمح لها بالتمدد للحجم الكلي للخليط 150 سم^3 عند درجة حرارة الصفر المئوي .فيكون ضغط غاز الأكسجين = ...ضغط جوي.

أ-0.5 ب-0.23 ج-0.17 د-0.59

55.في السؤال رقم (54) يكون ضغط غاز الهيدروجين عند نفس الظروف= .....ضغط جوي.

أ- 0.5 ب-0.17 ج- 0.4 د-0.23

Scanned by CamScanner

56.في السؤال رقم (54) يكون الضغط الكلي للخليط= .....ضغط جوي.
أ- 0.63 ب-0.9 ج-0.67 د- 0.4

57.إذاكان ضغط غازثاني أكسيد الكربون يساوي 500 مم.زئبق عند درجة حرارة (40°م). فإن كثافة غاز ثاني أكسيد الكربون عند هذه الظروف =.....
أ- 1.18 ب-1.13 ج-2 د-1

58.في السؤال رقم (57) إذا إنتشر غازثاني أكسيد الكربون السابق في نفس الوقت وعند نفس الظروف مع غاز النيتروجين فإن معدل إنتشار غاز ثاني أكسيد الكربون بالنسبة لغاز النيتروجين =.....
أ- $R_{CO_2} = 0.21\ R_{N_2}$ ب- $R_{CO_2} = 0.044\ R_{N_2}$
ج- $R_{CO_2} = 21.9\ R_{N_2}$ د- $R_{CO_2} = 4.7\ R_{N_2}$

59.إذا كانت ذوبانية كلوريد الفضة عند 20 °م =0.016 مول / لتر فإن حاصل الإذابة لكلوريد الفضة عند هذه الظروف =.....
أ- 2.56×10^{-4} ب- 0.016 ج-1.26 د- 1.1×10^{-4}

60.في السؤال رقم (59) عند إضافة حامض هيدروكلوريك تركيزه 0.2 جرام جزيئي / لتر فإن ذوبانية كلوريد الفضة تصبح .....
أ- 1.28×10^{-3} ب-0.08 ج- 6.3 د- 5.5×10^{-4}

السؤال الثاني (35 درجة) ضع علامة (√) أو خطأ (X) :

1. نسبة الجبس المضافة إلي الكلنكر لا تتعدي 3% (√)
2. يضاف بيريت الحديد إلي المواد الخام في صناعة الأسمنت للحصول علي أكسيد الحديد. (√)
3. الأسمنت يتم إنتاجه بإستخدام طريقتين هما الطريقة الجافة والطريقة الرطبة. (√)
4. ينص قانون بويل علي أنه عند ثبوت درجة الحرارة يتناسب حجم كمية معينة من الغاز تناسبا طرديا مع الضغط . (X)
5. عند ثبوت الحجم نجد أنه يتناسب ضغط كمية معينة من الغاز تناسبا طرديا مع درجة الحرارة للغاز . (√)
6. قيمة R الثابت العام للغازات تساوي 2 كالورى / مول . كلفن . (√)
7. قانون فاندر فالز للغازات هو عبارة عن قانون لتصحيح الضغط فقط لكي ينطبق علي جميع أنواع الغازات الموجودة في الطبيعة سواء كانت مثالية أو غير مثالية . (X)
8. الإحتراق هو عبارة عن عملية أكسدة للمواد المعدنية نتيجة تفاعلها مع الأكسجين الموجود في الهواء الجوي. (X)
9. الوقود هو جميع المواد التي يسهل إتحادها مع الأكسجين. (X)
10. سرعة التفاعل الكيميائي هي عبارة عن كمية المواد المتفاعلة التي تتحول إلي نواتج في الثانية الواحدة. (X)
11. تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي علي تركيز المواد المتفاعلة – درجة الحرارة – العامل المساعد . (√)
12. تتضاعف سرعة التفاعل الكيميائي عند زيادة درجة الحرارة بمقدار 10 °م. (√)
13. حالة الإتزان هي حالة يصل إليها التفاعل عند إنتهاء المتفاعلات في التفاعلات البطيئة. (X)
14. نسبة الأكسجين الموجودة في الهواء الجوي بالوزن هي 23% . (√)
15. من فروض نظرية الحركة للغازات أن التصادم بين جزيئات الغاز هو تصادم مرن . (√)
16. لابد أن يمتلك الوقود قدرا من الطاقة أولايمكنها من إجراء عملية الإحتراق . (√)
17. من فروض نظرية الحركة للغازات أن ضغط الغازهو الضغط الناشئ غن خبط الجزيئات علي سطح الإناء الحاوي لها. (√)
18. عملية الإدمصاص هي عملية طاردة للحرارة حيث يتم إدمصاص السائل فوق سطح المادة الصلبة (√)

Scanned by CamScanner

19.الغازات شرهة الذوبان في الماء مثل غاز النيتروجين . (X)
20.خط الصلابة هو المحل الهندسي لجميع نقط بداية التجمد . (X)
21.إذا كان لدينا وقود سائل يحترق بنسبة 90% معني ذلك أن عملية الإحتراق يخرج منها في نواتج الإحتراق أول أكسيد الكربون . (X)
22.يحترق النيتروجين الموجود في الوقود لينتج ثاني أكسيد النيتروجين . (X)
23.في حالة التفاعلات للمواد الغازية يطلق علي ثابت الإتزان Kp لأن ضغط المادة هو المؤثر . (✓)
24.نواتج الإحتراق الجافة هي جميع المواد الناتجة عن حرق الوقود . (X)
25.التفاعلات البطيئة هي تلك التفاعلات التي تحتاج إلي وقت كبير لكي تتم وتسير في إتجاه واحد . (X)
26.للتفاعل الأتي $m_1 A + m_2 B \leftrightarrow n_1 C + n_2 D$. $K = \frac{[A]\times[B]}{[C]\times[D]}$ (X)
27.تبعا لقاعدة لوتشاتليه إذا زادت تركيز المتفاعلات للتفاعلات التي تسير في إتجاهين فإن التفاعل يسير في الإتجاه الطردي . (✓)
28. تبعا لقاعدة لوتشاتليه إذا كان التفاعل مصحوب بزيادة في الضغط فإن زيادة الضغط للمتفاعلات يجعل التفاعل يسير في الإتجاه العكسي . (✓)
29.التحلل الحراري للمادة هو عبارة عن تحلل المادة بالحرارة إلي مكوناتها ولا يمكن إعادتها مرة أخري إلي صورتها الأصلية . (X)
30.يتكون المحلول من مذاب موجود بكمية كبيرة ومذيب موجود بكمية أقل . (X)
31.مثال علي محاليل الغازات في الغازات الهواء الجوي . (✓)
32.قانون هنري هو القانون الذي ينطبق علي ذوبان الغاز في المادة الصلبة . (X)
33.يتحكم قانون دالتون في ذوبان الغاز في الغاز . (✓)
34.عملية التجفيف هي عملية كيميائية الغرض منها التخلص من الماء الموجود في المواد . (X)
35.عملية تقطير زيت البترول هي عملية فصل لمكونات الخليط بناء علي الإختلاف في درجة الغليان . (✓)
36.نسبة الراجع هي نسبة غير مرغوب فيها . (X)
37.الإلكتروليتات هي تلك المواد التي لها القدرة علي توصيل التيار الكهربي في محاليلها . (✓)
38.يوجد علاقة مابين درجة تفكك إلكتروليت ضعيف و توصيليه محلوله للتيار . (✓)
39.المحلول المتعادل هو الذي يمتلك أس هيدروجيني يساوي 7 . (✓)
40.من عيوب الطريقة الجافة لإنتاج الأسمنت سهولة طحن المواد الخام . (X)
41.من مميزات الطريقة الجافة لإنتاج الأسمنت تقليل الغبار الناتج عن طحن الخامات . (X)
42.جميع نقاط بداية الإنصهار هي جميع نقاط نهاية التجمد لنفس السبيكة . (✓)
43.منحني التبريد للسبيكة هو عبارة عن علاقة بين الزمن ودرجة الحرارة ويعطي معدل التبريد للسبائك المختلفة . (✓)
44.ينقسم فرن إنتاج الأسمنت إلي خمس مناطق رئيسية . (X)
45.درجة حرارة منطقة التحميص في فرن الأسمنت تتراوح مابين 800° م و 900° م . (X)
46.النشاط الكيميائي للأسمنت يتناسب طرديا مع مساحة سطح الأسمنت المتكون . (✓)
47.نقطة E هي عبارة عن نقطة بداية التجمد ونهاية التجمد وبداية الأنصهار ونهاية الأنصهار . (✓)
48.المعدن النقي درجة بداية التجمد هي نهاية التجمد . (✓)
49.يوجد عدد من النظريات لتفسير كيفية شك الأسمنت حوالي 3 نظريات . (X)
50.يذوب الأسمنت في الماء . (X)
51.فرن الأسمنت مبطن من الداخل بطوب أحمر عادي . (X)
52.لا يحتاج الأسمنت إلي غاز ثاني أكسيد الكربون لإتمام عملية التصلد . (✓)

Scanned by CamScanner

53. أكسيد الكالسيوم الحر مرغوب وجوده في الأسمنت . ( )
54. لو زادت نسبة السيليكا في الأسمنت عن النسبة المطلوبة فإن الأسمنت يتصلب ببطئ وتضعف قوته . ( )
55. الأسمنت البورتلاندي سريع التصلد يطلق علية سيواتر . ( )
56. الأسمنت البورتلاندي للخزانات يتميز بتولد حرارة مرتفعة أثناء عملية الشك . ( )
57. الأسمنت البورتلاندي الحديدي يصنع من الأسمنت البورتلاندي العادي مع إضافة خبث الأفران العالية ثم إضافة الجبس . ( )
58. الخبث الحامضي هو الخبث الذي يحتوي علي نسبة عالية من أكسيد السيليكون أعلي من أكسيد الكالسيوم. ( )
59. الخبث القاعدي هو الخبث الذي يحتوي علي نسبة منخفضة من أكسيد السيليكون أقل من أكسيد الكالسيوم وهو المفضل في صناعة الأسمنت. ( )
60. الأسمنت البورتلاندي الأبيض يستخدم في صناعة البلاط ووجهات المنازل وكافة أنواع الأسمنت الملون. ( )

Ca=40	O=16	Al=27	Fe=56	Na =23	H=1
C=12	N=14	Ag=108	Cl=35.5		

مع اطيب الأمنيات .....

د / هاني كحيل د / وفاء أحمد حماد

Scanned by CamScanner