هەرێمی کوردستانی عیراق
لیژنەی بالای ئەزموونە گشتییەکان
ئەزموونەگشتییەکانی قۆناغی ئامادەیی (زانستی)
SN: 30000001

بەناوی خودای گەورە
0001

ناو: ....
بابەت:کیمیا/ کات: 3:30 کاتژمێر
سالی خوێندنی 2020- 2021 (خولی یەکەم)

A
71284

وەلامی راست هەلبژێرە، بۆ هەر پرسیارێك دوو نمرە.

1. یەکتر راکێشانی گەردەکانی ئاو زاڵ دەبێت بەسەر هێزی هاوبەشە بەندەکاندا لە :

A-هەموو ماددە گەردییەکاندا   **B**-ماددە گەردییە نا ئەلیکترۆلیتیەکاندا   **C**-ماددە گەردییە ئەلیکترۆلیتیەکاندا   **D**-هیچیان

2. توانەوەییێتی سوکەرۆز دەکاتە 204g لە 100g ئاودا لە 20°C دا، کام لەمانە راستە ؟

A- ئاو تواوەیەو شەکر توێنەرە

B- گیراوەکە تێرەو بەساردکردنەوەی بەجۆرێك نەجولێنرێت دەبێتە ژوورتێر

C- بەتێکردنی 10g ی تر لە تواوە بۆ گیراوەکە دەبێتە ژوور تێر

D- گیراوەکە ناتێرە لە پلەی20°C دا

3. بە بەرزبوونەوەی پلەی گەرمی توانەوەییێتی گاز لە شلدا :

A- زۆردەبێت   **B**- کەم دەبێت   **C**- دەشێت زۆربێت یان کەم بێت   **D**- ناگۆڕێت

4. ئەو نیشتووەی کە لەئە نجامی کارلێکی نێوان ئاوە گیراوەی کلۆریدی مەگنیسیۆم و فۆسفاتی پۆتاسیۆمدا دروست دەبێت بریتییە لە :

A- KCl **B**- $Mg_2(PO_4)_3$ **C**- $Mg_3(PO_4)_2$ **D**- هیچیان

5. کام لەم گیراوانەی خوارەوە بەرزترین پلەی کولانی کردەیی (پێوراو) هەیە؟

A- 0.1m KCl **B**- 0.1m $MgSO_4$ **C**- 0.2m $C_6H_{12}O_6$ **D**- هەموویان هەمان پلەی کولانیان هەیە

6. کام لەمانەی خوارەوە ئاوێتەیەکی گەردییە و لە ئاودا دەتوێتەوەو نابێتە ئایۆن ؟

A- NH_3 **B**- $NaOH$ **C**- C_2H_5OH **D**- HCl

7. بارستەی NaOH چەندە کە پێویستە هاوکێش بێت لەگەڵ 0.25mol لە ترشی فۆسفۆریك لە کردەیەکی سەنگاندندا ؟(بارستە مۆلی (40g/mol = NaOH

A- 60g   **B**- 20g   **C**- 10g   **D**- 30g

8. لە کارلێکەگەرمی دەرەکاندا :

A- $E\bar{a} > Ea$ **B**- $E\bar{a} = Ea$ **C**- $E\bar{a} < Ea$ **D**- $\Delta H > 0$

9. ئەو ترشەی کە ئاوەڵ تفتەکەی لاوازترینە لە نێوان ئەم ترشانەدا بریتییە لە :

A- $HClO_4$ **B**- HF **C**- CH_3COOH **D**- HCN

10. ئەگەر لە کاتی تواندنەوەی ئاوێتەیەکی رەقی ئایۆنی لە ئاودا ، ببێتە هۆی گەرم بوونی دەفری گیراوەکە ، ئەوا کام لەمانە ڕاستە ؟

A- $\Delta S = +$, $\Delta H = -$, $\Delta G = -$

B- $\Delta S = -$, $\Delta H = -$, $\Delta G = -$

C- $\Delta S = -$, $\Delta H = +$, $\Delta G = +$

D- $\Delta S = +$, $\Delta H = +$, $\Delta G = -$

11. یاسای هێنری پەیوەستە بە :

A- پلەی گەرمی و توانەوەییێتی گاز لەشلدا

B- پەستان و توانەوەییێتی گاز لەشلدا

C- پەستان و پلەی گەرمی

D- پەستان و توانەوەییێتی شل لە ڕەقدا

12. ئەگەر تیرەی تەنۆکەکانی تێکەلێك گەورە تربێت لە1000 nmئەوا تێکەلەکە :

A- گیرساوەیەوچوونیەکە   **B**- گیراوەیەوچوونیەکە   **C**- گیرساوەیەوناچوونیەکە   **D**- ملەوناچوونیەکە

13. ترشێکە لە پیشەسازی لاستیک وگونجۆک و تەقەمەنیدا بەکاردێت:

A- CH_3COOH **B**- HNO_3 **C**- HNO_2 **D**- H_3PO_4

14. ترشێتی ئەم ئاوە گیراوانە یەکسانە جگە لە :

A- $[H_3O^+]=10^{-9}M$ **B**- $[OH^-]=10^{-5}M$ **C**- $pH=9$ **D**- $pOH=9$

15. ئەگەر pH ی گیراوەی HBr بکاتە (3) ئەوا خەستی مۆلارییەکەی دەکاتە :

A- 0.01M **B**- 0.03M **C**- 0.001M **D**- 0.003M

16. ماددەیەکی خاوێنەو گەیەنەرێکی لاوازی تەزووی کارەبایە :

A-ئاوی دڵۆپێنراو **B**-نائەلیکترۆلیت **C**-ئاوی سوێر **D**- شەکراو.

17. ئەو ئایۆنەی کە لەگەڵ ئاودا کارلێك دەکات و ئایۆنی هایدرۆنیۆم بەرهەم دێنێت ، بریتییە لە :

A- Na^+ **B**- CN^- **C**- NO_3^- **D**- NH_4^+

18. دوو توخم کە بارستەکانیان یەکسانن و گەرمی جۆرییان جیاوازە گەرم کران لە 25°C بۆ 95°C،کام توخمیان بڕێکی زیاتری وزە دەمژێت؟

A- ئەو توخمەی گەرمی جۆرییەکەی بەرزترە **B**- ئەو توخمەی گەرمی جۆرییەکەی کەمترە

C- هەردو توخمەکە هەمان بڕی وزە دەمژن **D**- لەو زانیارییانەوە ناتوانرێت دیاری بکرێت

19. ئەگەر بزانیت وزەی کارلێککردووەکان دەکاتە 20kJ/mol وە وزەی بەرهەم هاتووەکان دەکاتە 120kJ/mol وە وزەی ئاڵۆزی چالاککراو دەکاتە 180kJ/mol ئەوا وزەی چالاککردنی کارلێکی پاشینە دەکاتە :

A- 160kJ/mol **B**- 100kJ/mol **C**- 60kJ/mol **D**- 260kJ/mol

20. هەموو ئەمانە گیراوەی ڕێکخەرن جگە لە :

A- HCN,KCN **B**- $HCl,NaCl$ **C**- $HNO_2,NaNO_2$ **D**- CH_3COOH,CH_3COOK

21. گیراوەیەکی ئاوی تواوەیەکی نەفرۆك بەخەستی 1m وپلەی بەستنەکەی دەکاتە -5.58°C (K_f =-1.86°C/m) دەشێت تواوەکە بریتی بێت لە :

A- سوکەرۆز **B**- KCl **C**- $Ca(NO_3)_2$ **D**- ئەثیلین گلایکۆل

22. کام لەمانە ترشی کلۆرۆزە ؟ **A**- HClO **B**- HCl **C**- $HClO_3$ **D**- $HClO_2$

23. کام لەم ئاوێتانە هێزی کێش کردنی نێوان ئایۆنەکانی زیاترە لە هێزی کێش کردنی نێوان ئایۆنەکانی وئەو گەردە ئاوانەی دەورەیان داون؟

A- KNO_3 **B**- AgCl **C**- $CaCl_2$ **D**- هەردوو وەڵامی A و C

24. گیراوەیەك قەبارەکەی 2L ، 150mg لە ترشی سیتریکی تێدایە بارستەمۆڵیەکەی دەکاتە 192.1g/mol خەستی مۆلاریەکەی دەکاتەچەند ؟

A- 0.39 M **B**- $3.9x10^{-3}M$ **C**- $7.8x10^{-4}$ M **D**- $3.9x10^{-4}M$

25. بە گەرم کردنی 4.0g لە ماددەیەك بڕی 24J وزە دەمژێت ئەگەر گەرمی جۆرییەکەی بکاتە 0.2J/g.°C ئەوا بڕی گۆڕان لە پلەی گەرمی دەکاتە :

A- 30°C **B**- 40°C **C**- 25.6°C **D**- 20°C

26. لەم کارلێکە گازییەدا : وزە + $2NO_2 \rightleftharpoons 2NO+O_2$ یەکێك لەم هۆکارانە کار ناکاتە سەر لادانی هاوسەنگی :

A- بەکارهێنانی هاندەر **B**- گۆڕانی پەستان **C**- گۆڕانی پلەی گەرمی **D**- گۆڕانی خەستی

27. خێرایی کارلێکی 4g لە مەگنیسیۆم لەگەڵ گیراوەی HCl دا بەکام لەم خەستییانە هێواشترینە؟

A- 0.001M **B**- 0.01M **C**- 0.1M **D**- 1M

28. بەهای جێگیری ئایۆنینی ترشی سرکیك (K_a) لە $25^{o}C$ دا دەکاتە $1.8x10^{-5}$ ئەم بەهایە چی دەگەیەنێت ؟

A- خەستی ترشی نەئایۆنراو بەرزە B-خەستی ئایۆنی هایدرۆنیۆم وسرکات نزمە

C-خەستی ترشی ئایۆن بوو بەرزە D- (A+B) هەردوکیان

29. لەم کارلێکەدا: $2NO_2 \longrightarrow 2NO+O_2$ ئەگەرکارلێکی هەنگاوی یەکەم بریتی بێت لە: $NO_2 \longrightarrow NO+O$ کام لەمانە ڕاستە؟

A - NO نێوانە ماددەیە B-$R=k[NO_2]$ C-$R=k[NO][O_2]$ D- کارلێکەکە پلە دووە

30. بیردۆزی برۆنشتد-لۆری بۆ ترش وتفت پشت دەبەستێتە سەر:-

A- بەخشینی جووتە ئەلەکترۆنی نابەشدار B- وەرگرتنی جووتە ئەلەکترۆنی نابەشدار

C- بەرهەم هاتنی ئایۆنی H_3O^+,OH^- بە توانەوەیان لەئاودا D- گواستنەوەی پرۆتۆن لە نێوان ماددەکاندا لەکاتی کارلێکدا

31. کام لەم ماددانە تەنها وەکو ترش رەفتار دەکات: A- HCO_3^- B-CH_3COO^- C-NH_4^+ D-HSO_4^-

32. لەم کارلێکەدا : $HCN_{(aq)}+H_2O_{(l)} \rightleftharpoons ? + ?$ یەکێك لە هاوەڵ جووتەکان بریتییە لە :

A-HCN,H_2O B-CN^-,H_3O^+ C-HCN,H_3O^+ D-HCN,CN^-

33. ئەگەر توانەوەبێتی فۆسفاتی کالسیۆم، $Ca_3(PO_4)_2$ لەگیراوە تێرەکەیدا بکاتە $7x10^{-7}mol/L$ ئەوا خەستی ئایۆنەکانی کالسیۆم دەکاتە:-

A-$7x10^{-7}M$ B-$2.1x10^{-6}M$ C-$1.4x10^{-6}M$ D-$1.8 x10^{-29}M$

34. نیتراتی پۆتاسیۆم لە هەموو ئەمانەدا ناتوێتەوە جگە لە :

A- بەنزین B-CCl_4 C-ئاو D- تۆلوین

35. تێکردنی سرکاتی سۆدیۆم بۆ ناو گیراوەی ترشی سرکیك دەبێتە هۆی کەم بوونی :-

A-$[H_3O^+]$ B-بەهای K_a C- بەهای pH D-$[OH^-]$

36. کام لەمانەی خوارەوە لەو ئاوەی لە هەوادا هەیە ناتوێتەوە بۆ پێکهێنانی گیراوەی ترشی؟

A-SO_2 B-O_2 C-CO_2 D-NO_2

37. کام لەمانە خێرایی توانەوەی ڕەق لە ئاودا زیاد ناکات ؟

A-گەرم کردنی ئاو B- جوڵاندنی گیراوە C - زیادکردنی پەستان D- هاڕینی تواوە ڕەقەکە

38. لەم گازە کارلێکە گەرمی دەرەدا : $2CO+O_2 \rightleftharpoons 2CO_2$ بەزیاد کردنی پەستان :

A-بڕی CO زیاد دەکات B- بڕی CO_2 کەم دەکات C-بەهای جێگیری هاوسەنگی (K) ناگۆڕێت D-(A+B) هەردوکیان

39. جۆری ئەوگیراوەیە کە بەهای pOH گەورەترە لە pH بریتییە لە :

A - ترش B- تفت C-هاوتا D- ئەمفۆتیری

40. ئەم هاوکێشە ئایۆنییە پەتییە: $H_3O^+_{(aq)} +OH^-_{(aq)} \longrightarrow 2H_2O_{(l)}$ تایبەتە بە کارلێکی کام لەم جووتانە؟

A-$NaCl,AgNO_3$ B-$HClO_4,KOH$ C-Al,HCl D-$BaCl_2,Ca(NO_3)_2$

41. دوو شل تێکەڵ نابن ئەگەر: A - گەردەکانیان لە نێوانە هێزەکانیاندا لێك جیاواز بن B- گەردەکانیان بێ جەمسەربن

C- گەردەکانیان جەمسەردارن D-گەردەکانیان لە نێوانیاندا بەندی هایدرۆجینی پێك بهێنن

42. شێوەیەکی وزەیە لەخۆیەوە لە تەنێکی پلەی گەرمی بەرزترەوە دەگوێزرێتەوە بۆ تەنێکی پلەی گەرمی نزم تر:

A - گەرمی B- گەرمی جۆری C- پلەی گەرمی D- گەرمی کارلێك

43. لەم کارلێکەدا : $N_2+3H_2 \longrightarrow 2NH_3+92kJ$ بەهای (-92kJ) کام لەمانە دەنوێنێت :-

A-گەرمی پێکهاتنی NH_3 **B**- گەرمی سووتانی N_2 **C**- گەرمی کارلێك   **D**- هەموویان

44. یەکگرتنی سۆدیۆم لەگەڵ ئۆکسجیندا خێراترە لە یەکگرتنی ئاسن لەگەڵ ئۆکسجیندا لە هەمان بارودۆخدا بە هۆی :-

A- خەستی   **B**- سروشتی کارلێکردووەکان   **C**- پلەی گەرمی   **D**- بوونی هاندەر

45. لەم کارلێکە پلە سێ یەدا : $A+2B \longrightarrow C$ بینرا بە جێگیربوونی [B] وە بە سێ ئەوەندە کردنی [A] خێرایی کارلێك دەبێتە نۆ ئەوەندە ،ئەوا پلەی کارلێك بە پێ ی B دەکاتە :

A- سفر   **B**- یەك   **C**- دوو   **D**- سێ

46. لەم کارلێکەگازییەدا : $2SO_2+O_2 \longrightarrow 2SO_3$ ئەگەربزانیت $\Delta H_f^0 SO_2=-296.8kJ/mol$, $\Delta H_f^0 SO_3=-395.7kJ/mol$, ئەوا گەرمی سووتانی پێوانەیی SO_2 دەکاتە :

A- -197.8kJ/mol   **B**- -98.9kJ/mol   **C**- -296.8kJ/mol   **D**- -395.7kJ/mol

47. لە کارلێکی هاوکێش بوونی کام لەم گیراوانەدا بەهەمان خەستی، خوێیەك بەرهەم دێت pHی کەمترینە؟

A- HCN,NaOH   **B**- KOH,HCl   **C**- KOH,HF   **D**- HCl,NH_3

48. لەم کارلێکە گازییەدا : $A+2B \rightleftharpoons 2C$ بەهای جێگیری هاوسەنگی K لە25°C دا دەکاتە (4)، لە باری هاوسەنگیدا [C]=0.24M , [A]=0.12M, ئەوا [B]چەندە؟

A- 0.12M   **B**- 0.346M   **C**- 0.25M   **D**- 0.48M

49. لە گیراوە ئاوییە روونەکانی کام لەمانەدا لە 25°C دا ئەم پەیوەندییە : pH+pOH=14 ڕاستە ؟

A-ترشی   **B**-تفتی   **C**- هاوتا   **D**- هەموو ئەوانەی پێشوو

50. کام لەمانە هەڵەیە ؟

A- هەر چەند بەهای ΔH_f^0 ی ئاوێتەیەك کەمتربێت ئاوێتەکەجێگیرتر دەبێت .

B - لە باری هاوسەنگیدا هەردوو کارلێکی پێشینەو پاشینە بەردەوام دەبن .

C - کرداری تێکشکانی بەند گەرمی مژە .

D - بەرزبوونەوەی پلەی کوڵان ڕەوشی کۆکاری گیراوە نیە .

A

وەڵامی نموونەیی تاقیکردنەوە گشتییەکانی پۆلی دوازدەی ئامادەیی (زانستی) بابەتی کیمیا

بۆ ساڵی خوێندنی 2020 - 2021 (خولی یەکەم)

#	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25
A	C	B	B	C	C	C	D	A	A	A	B	C	B	D	C	A	D	A	C	B	C	D	B	D	A
B	D	A	B	D	C	D	C	C	C	C	D	D	B	C	B	B	C	B	C	D	B	B	A	D	A
C	B	A	B	C	B	D	C	B	C	A	D	A	A	C	D	A	B	C	D	D	D	A	A	A	C
D	C	B	B	A	D	C	A	B	B	B	A	B	A	D	C	C	B	C	B	C	A	D	B	C	C

#	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50
A	A	A	D	B	D	C	D	B	C	A	B	C	C	A	B	A	A	C	B	B	B	D	B	D	D
B	A	B	C	A	C	B	B	A	C	D	B	D	A	A	A	C	C	B	D	A	B	D	A	A	B
C	A	D	C	D	D	B	B	A	C	B	B	B	C	C	D	C	B	C	A	D	B	A	B	C	B
D	C	A	D	C	D	B	D	D	D	A	C	D	B	A	B	A	A	C	B	A	C	D	B	A	D