

UNICAMP

1 9 9 1

VESTIBULAR NACIONAL



UNICAMP
PRO REITORIA DE GRADUAÇÃO
COMISSÃO PERMANENTE
PARA OS VESTIBULARES

QUÍMICA E HISTÓRIA

NOME DO CANDIDATO

Nº DE INSCRIÇÃO

INSTRUÇÕES PARA A REALIZAÇÃO DA PROVA

1. Nesta prova, você deverá responder a dezesseis questões de QUÍMICA e dezesseis de HISTÓRIA.
2. Cada questão vale 5 pontos. Logo, a prova de cada uma das disciplinas vale 80 pontos no total.
3. No caderno de respostas, você encontrará espaços numerados de 1 a 32, para responder às questões.
4. Em Química, a resolução completa de cada questão deve figurar no caderno de respostas. Não é suficiente apresentar apenas o resultado final.
5. A prova deve ser feita com caneta azul ou preta.
6. A duração total da prova é de quatro horas.
7. Ao terminar, você poderá levar consigo este caderno de questões.

BOM TRABALHO!

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS
Com massas atômicas referidas ao isótopo 12 do Carbono

Elementos de transição

I	IA	2	3A	4A	5A	6A	7A	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	IX	O																																																																																																																																																																																																													
1	H	1,01	3	Li	6,94	4	Be	9,01	5	B	10,8	6	C	12,0	7	N	14,0	8	O	16,0	9	F	19,0	10	Ne	20,2	11	Na	23,0	12	Mg	24,3	13	Al	27,0	14	Si	28,1	15	P	31,0	16	S	32,1	17	Cl	35,5	18	Ar	39,9	19	K	39,1	20	Ca	40,1	21	Sc	45,0	22	Ti	47,9	23	V	50,9	24	Cr	52,0	25	Mn	54,9	26	Fe	55,8	27	Co	58,9	28	Ni	58,7	29	Cu	63,5	30	Zn	65,4	31	Ga	69,7	32	Ge	72,6	33	As	74,9	34	Se	79,0	35	Br	79,9	36	Kr	83,8	37	Rb	85,5	38	Sr	87,6	39	Y	88,9	40	Zr	91,2	41	Nb	92,9	42	Mo	96,0	43	Tc	(99)	44	Ru	101	45	Rh	103	46	Pd	106	47	Ag	108	48	Cd	112	49	In	115	50	Sn	119	51	Sb	122	52	Te	128	53	I	127	54	Xe	131	55	Cs	133	56	Ba	137	57-71	Série dos Lantanídeos	72	Hf	179	73	Ta	181	74	W	184	75	Re	186	76	Os	190	77	Ir	192	78	Pt	195	79	Au	197	80	Hg	201	81	Tl	204	82	Pb	207	83	Bi	209	84	Po	(210)	85	At	(210)	86	Rn	(222)	87	Fr	(223)	88	Ra	(226)	89-103	Série dos Actínidos	104	Rf	(260)	105	Ha	(260)

Série dos Lantanídeos

Número atômico:	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
Símbolo	La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
Massa atômica relativa	139	140	141	144	(147)	150	152	157	159	163	165	167	169	173	175
() = N° de massa do isótopo mais estável															

Série dos Actínidos

Número atômico:	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Símbolo	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
Massa atômica relativa	(227)	232	(231)	238	(237)	(242)	(243)	(247)	(247)	(251)	(254)	(253)	(256)	(253)	(257)
() = N° de massa do isótopo mais estável															

QUÍMICA

1. Um balão meteorológico de cor escura, no instante de seu lançamento, contém 100 moles de gás hélio (He). Após ascender a uma altitude de 15 km, a pressão do gás se reduziu a 100 mmHg e a temperatura, devido à irradiação solar, aumentou para 77 °C.

Calcule nestas condições:

- o volume do balão meteorológico.
- a densidade do He em seu interior.

$$\text{Constante dos gases ideais (R)} = 62 \text{ L mmHg K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$$

$$\text{Massa molar do He} = 4 \text{ g mol}^{-1}$$

2. Três frascos de vidro transparente, fechados, de formas e dimensões iguais, contêm cada um a mesma massa de líquidos diferentes. Um contém água, o outro clorofórmio e o terceiro etanol. Os três líquidos são incolores e não preenchem totalmente os frascos, os quais não têm nenhuma identificação. Sem abrir os frascos, como você faria para identificar as substâncias?

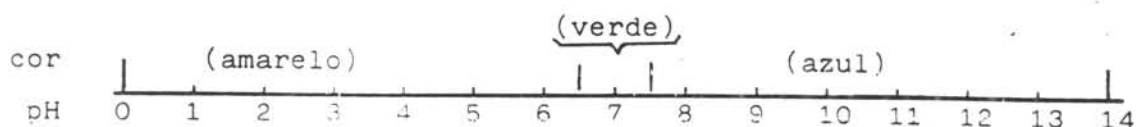
A densidade (d) de cada um dos líquidos, à temperatura ambiente, é:

$$d(\text{água}) = 1,0 \text{ g/cm}^3$$

$$d(\text{clorofórmio}) = 1,4 \text{ g/cm}^3$$

$$d(\text{etanol}) = 0,8 \text{ g/cm}^3$$

3. As propriedades de um indicador ácido-base estão esquematizadas na equação e na figura abaixo:



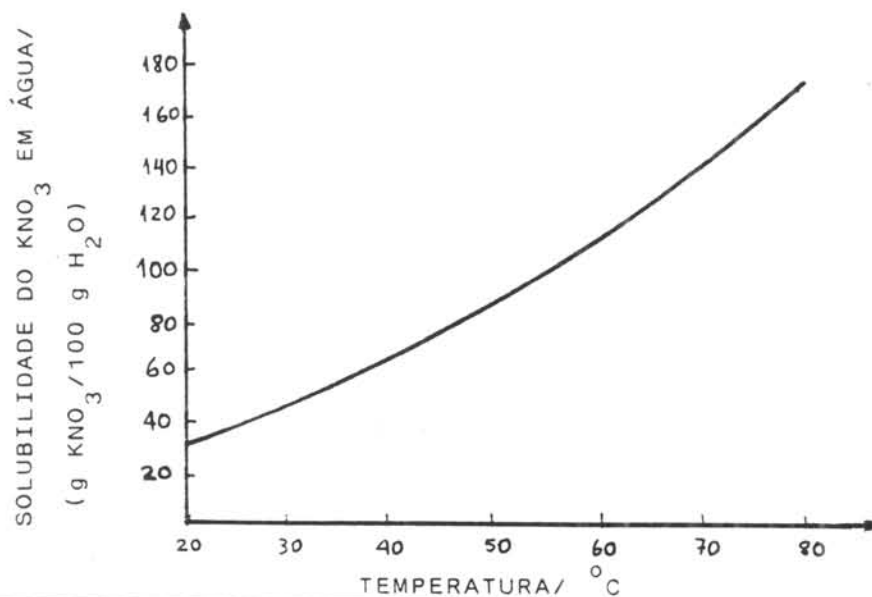
Que cor apresentará este indicador quando adicionado em cada uma das soluções aquosas das seguintes substâncias:

- a) ácido acético
- b) amônia
- c) acetato de sódio
- d) cloreto de hidrogênio
- e) cloreto de sódio

4. Uma solução saturada de nitrato de potássio (KNO_3) constituída, além do sal, por 100 g de água, está à temperatura de 70 °C. Essa solução é resfriada a 40 °C, ocorrendo precipitação de parte do sal dissolvido. Calcule:

- a) a massa do sal que precipitou.
- b) a massa do sal que permaneceu em solução.

Abaixo, o gráfico da solubilidade do nitrato de potássio em função da temperatura.



5. Considerando as reações representadas pelas equações abaixo:



Classifique o comportamento da água, em cada uma das reações, segundo o conceito ácido-base de Brønsted. Justifique.

6. Em alguns fogos de artifício, alumínio metálico em pó é queimado, libertando luz e calor. Este fenômeno pode ser representado como:



a) qual o volume de O_2 , nas condições normais de temperatura e pressão, necessário para reagir com 1,0 g do metal?

b) qual a quantidade de calor à pressão constante desprendida na reação de 1,0 g de alumínio?

Volume molar do gás ideal nas condições normais de temperatura e pressão = 22,4 litros.

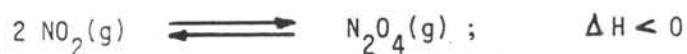
Massa atômica relativa do alumínio = 27

7. Um elemento metálico X reage com cloro dando um composto de fórmula XCl . Um outro elemento Y, também metálico, reage com cloro dando um composto de fórmula YCl_2 . As massas atômicas relativas de X e Y são próximas.

a) em que grupo da Tabela Periódica estariam os elementos X e Y?

b) consulte a Tabela Periódica e dê o símbolo de dois elementos que poderiam responder a X e a Y.

8. Num determinado ambiente encontrava-se um frasco fechado contendo os gases NO_2 (castanho) e N_2O_4 (incolor), que apresentam o equilíbrio assim equacionado:



(H = entalpia e $\Delta H < 0$ significa reação exotérmica)

Esse frasco, a seguir, foi colocado num segundo ambiente, observando-se uma diminuição da coloração castanha.

a) escreva a expressão da constante de equilíbrio em função das pressões parciais dos gases envolvidos.

b) o que se pode afirmar com relação às temperaturas dos dois ambientes em que esteve o frasco? Justifique sua afirmação.

9. Um medicamento contém 90 mg de ácido acetilssalicílico ($C_9H_8O_4$) por comprimido. Quantas moléculas dessa substância há em cada comprimido?

$$\text{Número de Avogadro} = 6,0 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

Massas atômicas relativas: C = 12 ; O = 16 ; H = 1,0

10. Você tem diante de si um frasco com um pó branco que pode ser um dos seguintes sais: cloreto de sódio ($NaCl$), carbonato de sódio (Na_2CO_3) ou carbonato de cálcio ($CaCO_3$). Num livro de Química você encontrou as seguintes informações:

- "Todos os carbonatos em presença de ácido clorídrico produzem efervescência."
- "Todos os carbonatos são insolúveis, com exceção dos carbonatos de metais alcalinos (Li, Na, K, Rb, Cs) e de amônio (NH_4^+)."
- "Todos os cloretos são solúveis, com exceção dos cloretos de chumbo, prata e mercúrio."

Dispondo apenas de recipientes de vidro, água e ácido clorídrico, como você faria para identificar o sal?

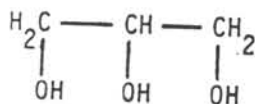
11. O cobre metálico, para ser utilizado como condutor elétrico, precisa ser muito puro, o que se consegue por via eletrolítica. Neste processo os íons cobre-II são reduzidos no catodo, a cobre metálico, ou seja,



Qual a massa de cobre que se obtém por mol de elétrons que atravessa a cuba eletrolítica?

Massa atômica relativa do cobre = 64

12. Na produção industrial de panetones, junta-se à massa o aditivo químico U.I. Este aditivo é a glicerina, que age como umectante, ou seja, retém a umidade para que a massa não resseque demais. A fórmula estrutural da glicerina (propanotriol) é

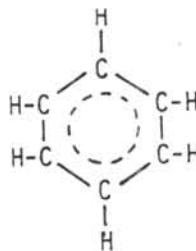


- represente as ligações entre as moléculas de água e a de glicerina.
- por que, ao se esquentar uma fatia de panetone ressecado, ela amolece, ficando mais macia?

13. No jornal CORREIO POPULAR, de Campinas, de 14 de outubro de 1990, na página 19, foi publicada uma notícia referente à existência de lixo químico no litoral sul do Estado de São Paulo: "(...) a CETESB descobriu a existência de um depósito de resíduos químicos industriais dos produtos pentaclorofenol e hexaclorobenzeno, no sítio do Coca, no início de setembro, (...)".

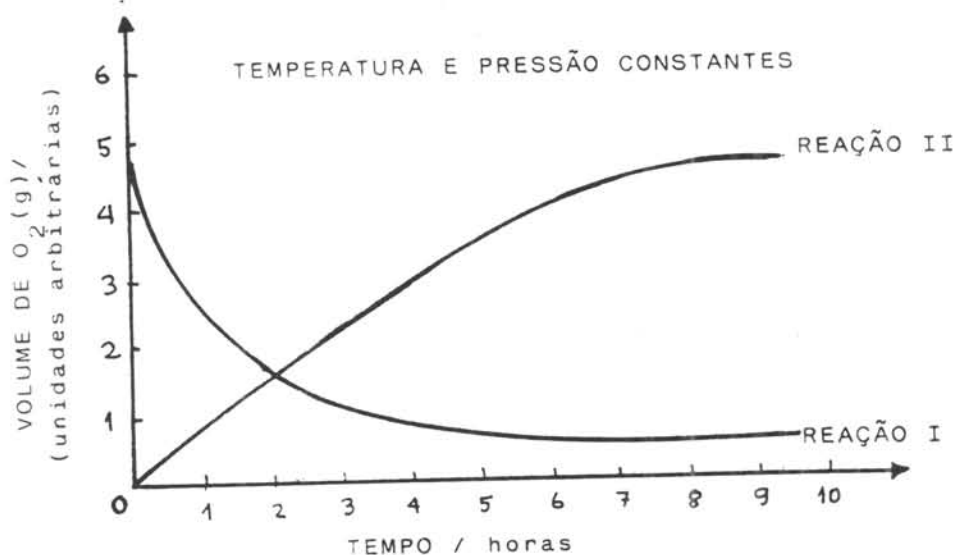
Sabendo-se que o fenol é um derivado do benzeno onde um dos hidrogênios da molécula foi substituído por um grupo OH, escreva a fórmula estrutural do:

- a) pentaclorofenol
- b) hexaclorobenzeno



benzeno

14. Numa reação que ocorre em solução (reação I), há o desprendimento de oxigênio e a sua velocidade pode ser medida pelo volume do $O_2(g)$ desprendido. Uma outra reação (reação II) ocorre nas mesmas condições, porém consumindo $O_2(g)$ e este consumo mede a velocidade desta reação. O gráfico representa os resultados referentes às duas reações:



Considerando as duas horas iniciais, qual das reações tem velocidade maior? Justifique sua resposta.

15. O metanol é uma alternativa como combustível para veículos automotores. Na sua combustão incompleta com oxigênio pode-se formar metanal (aldeído fórmico). Escreva a equação química (balanceada) que representa esta reação.

16. A obtenção de etanol, a partir de sacarose (açúcar) por fermentação, pode ser representada pela seguinte equação:



Admitindo-se que o processo tenha rendimento de 100% e que o etanol seja anidro (puro), calcule a massa (em kg) de açúcar necessária para produzir um volume de 50 litros de etanol, suficiente para encher um tanque de um automóvel.

Densidade do etanol = $0,8 \text{ g/cm}^3$

Massa molar da sacarose = 342 g/mol

Massa molar do etanol = 46 g/mol

HISTÓRIA

17. Na Roma antiga, o escravo era considerado um animal de trabalho sobre o qual o senhor detinha o direito de vida e de morte.
- em quais condições alguém se tornava escravo na Roma antiga?
 - relacione três das principais atividades em que a mão-de-obra escrava era utilizada.
18. "Em 1128, após o incêndio da cidade de Deutz, o abade Rupert, teólogo apegado às tradições, logo viu nesse fato a cólera de Deus, castigando o local que se tornara centro de trocas e antro de infames mercadores e artífices".
(texto adaptado de J. Le Goff, A Civilização do Ocidente Medieval)
- No texto acima estão algumas das principais características de uma cidade medieval.
- Indique e analise as características das cidades medievais.
19. "Renascimento é o nome dado a um movimento cultural italiano e às suas repercussões em outros países. Caracteriza-se pela busca da harmonia e do equilíbrio nas artes e na arquitetura acrescentando aos temas cristãos medievais outros temas inspirados na mitologia e na vida cotidiana".
(Dicionário do Renascimento Italiano, Zahar Editores, 1988)
- Em que momento da história européia se situa esse movimento e qual a principal fonte de inspiração para os intelectuais e artistas renascentistas?
20. Em um dicionário histórico, encontramos a seguinte definição:
"Contra-reforma - O termo abrange tanto a ofensiva ideológica contra o protestantismo quanto os movimentos de Reforma e reorganização da Igreja Católica, a partir de meados do século XVI".
(Dicionário do Renascimento Italiano, Zahar Editores, 1988)
- Dê as principais características da Contra-Reforma e analise duas delas.
21. A expansão marítima da Península Ibérica (Espanha e Portugal) nas Américas foi orientada por um projeto colonizador que, além da exploração econômica das terras, tinha por objetivo a imposição de uma cultura européia e cristã.
- Qual foi o papel da Igreja Católica nesse projeto colonizador?

22. O princípio da divisão do Estado em três poderes independentes - legislativo, executivo e judiciário - foi proposto pelos defensores das formas constitucionais de governo a partir do século 17, na Inglaterra, até o final do século 18, na França.

Que tipo de sociedade e de organização estatal eles combatiam e qual forma de governo almejavam implantar?

23. O pensamento iluminista do século 18 tem na Enciclopédia, dirigida por Diderot e d'Alembert, uma obra de 35 volumes, editada entre 1751 e 1780, que reúne a totalidade dos conhecimentos da época. Por usarem os princípios da razão para questionar os fundamentos da sociedade em que viviam, os enciclopedistas foram considerados defensores de um pensamento revolucionário.

a) qual a característica principal do pensamento das luzes?

b) o que significa afirmar que esses pensadores usavam em suas críticas sociais os princípios da razão?

c) contra quais valores da época se dirigiam as críticas dos pensadores iluministas?

24. No início do século XIX os colonos da América Latina, ainda dominada pelas potências européias, revoltaram-se contra suas metrópoles, lutando por sua independência.

Caracterize o processo de independência dessas colônias e indique as diferenças que marcaram sua emancipação política em relação a Portugal e Espanha.

25. Com a derrota de Napoleão Bonaparte, o Congresso de Viena e os tratados de 1814-1815 delinearam os rumos da reconstrução da Europa pós-Revolução Francesa e pós-guerras napoleônicas.

a) o que estabeleceram esses tratados e qual a ameaça que desejavam evitar seus signatários?

b) quais os países que saíram fortalecidos com o sistema de alianças?

26. Na década de 1920, o fascismo surge como uma posição política de crítica às democracias liberais e ao comunismo soviético por considerar que essas duas formas de governo destroem o valor supremo da nação e da pátria, quer pela corrupção econômica e política, quer pregando o internacionalismo proletário que enfraquece as forças do Estado nacional.

Sobre quais ideais se forma o fascismo e em que países consegue se impor como forma de governo?

27. Após a 1ª. Guerra mundial os Estados Unidos se tornam o país mais rico do mundo, consolidando o chamado "sonho americano". Essa riqueza provinha em grande parte do crescimento e avanço técnico da indústria, o que por um lado resultava na maior oferta de produtos industrializados baratos, mas por outro ocasionava um crescente desemprego de operários substituídos por máquinas. O desemprego e as altas aplicações de dinheiro no mercado de ações ajudam a desencadear uma crise de repercussão mundial.

Identifique essa crise e analise suas principais conseqüências para os Estados Unidos.

28. Caio Prado Júnior, falecido em novembro do ano passado, foi um dos mais importantes historiadores brasileiros deste século. No livro Formação do Brasil contemporâneo, de 1942, escreveu:

"O início do século XIX não se assinala para nós unicamente por esses acontecimentos relevantes que são a transferência da sede da monarquia portuguesa para o Brasil e os atos preparatórios da emancipação política do Brasil. Ele marca uma etapa decisiva em nossa evolução e inicia em todos os terrenos, social, político e econômico, uma fase nova".

Para cada um dos "terrenos" mencionados por Caio Prado Jr. ("social, político e econômico") indique e analise uma transformação importante ocorrida no século XIX.

29. No 1º Congresso Operário Brasileiro realizado em 1906, a tendência predominante foi a libertária, que pode ser identificada pelos registros das discussões e conclusões do congresso, todas de cunho anarquista e anarco-sindicalista.

a) o que representou essa tendência libertária do movimento operário num estado como São Paulo que, no início deste século, estava em fase de grande crescimento econômico decorrente da produção agrícola e industrial?

b) quais os princípios dessa tendência política do movimento operário?

30. No dia 24 de junho de 1922, a sede do Clube Militar do Rio de Janeiro viveu uma de suas sessões mais agitadas. O clima nacional era tenso, expressando o descontentamento civil e militar em relação à situação política do país, em particular à eleição presidencial de Arthur Bernardes. O ponto culminante dessa agitação ocorreu nos quartéis e nas colunas armadas.

a) nomeie esse movimento militar.

b) dê as suas principais características.

31. Diferenças significativas distinguem o sindicalismo operário brasileiro das primeiras décadas do século 20, do sindicalismo criado após 1930 pela legislação trabalhista do governo Vargas.

Quais são essas diferenças?

32. No final da década de 60, um representante do tropicalismo, Tom Zé, escreveu os seguintes versos:

"Retocai o céu de anil,
bandeiras no cordão,
grande festa em toda a nação.
Despertai com orações,
o avanço industrial
vem trazer nossa redenção".

(trecho da canção "Parque Industrial")

Nesses versos o compositor faz uma referência irônica à industrialização como principal objetivo dos programas de desenvolvimento nacional criados, principalmente, durante o governo de Juscelino Kubitschek. Analise o período, apresentando as suas principais características.