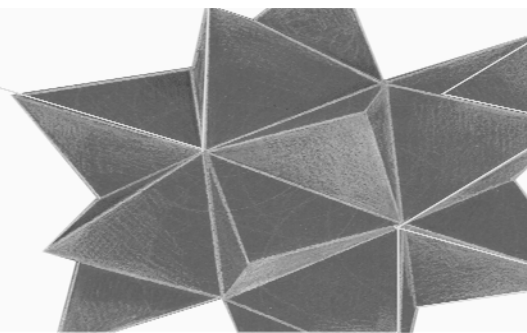


VESTIBULAR DE VERÃO 2014



Prova 3 - Química

QUESTÕES OBJETIVAS

Nº DE ORDEM:

Nº DE INSCRIÇÃO:

NOME DO CANDIDATO:

INSTRUÇÕES PARA A REALIZAÇÃO DA PROVA

1. Confira os campos Nº DE ORDEM, Nº DE INSCRIÇÃO e NOME, que constam na etiqueta fixada em sua carteira.
2. Confira se o número do gabarito deste caderno corresponde ao constante na etiqueta fixada em sua carteira. Se houver divergência, avise, imediatamente, o fiscal.
3. **É proibido folhear o Caderno de Questões antes do sinal, às 9 horas.**
4. Após o sinal, confira se este caderno contém 40 questões objetivas e/ou qualquer tipo de defeito. Qualquer problema, avise, imediatamente, o fiscal.
5. O tempo mínimo de permanência na sala é de 2 horas e 30 minutos, após o início da resolução da prova.
6. No tempo destinado a esta prova (4 horas), está incluso o de preenchimento da Folha de Respostas.
7. Transcreva as respostas deste caderno para a Folha de Respostas. A resposta para cada questão será a soma dos números associados às alternativas corretas. Portanto, preencha sempre dois alvéolos: um na coluna das dezenas e um na coluna das unidades, conforme o exemplo ao lado: questão 13, resposta 09 (soma, no exemplo, das alternativas corretas, 01 e 08).
8. Este Caderno de Questões não será devolvido. Assim, se desejar, transcreva as respostas deste caderno no Rascunho para Anotação das Respostas, constante abaixo, e destaque-o para recebê-lo amanhã, ao término da prova.
9. Ao término da prova, levante o braço e aguarde atendimento. Entregue ao fiscal este caderno, a Folha de Respostas, o Rascunho para Anotação das Respostas.
10. São de responsabilidade do candidato a leitura e a conferência de todas as informações contidas no Caderno de Questões e na Folha de Respostas.

09	13
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐
☐	☐

Corte na linha pontilhada.

RASCUNHO PARA ANOTAÇÃO DAS RESPOSTAS – PROVA 3 – VERÃO 2014

Nº DE ORDEM:

NOME:

Química

01	02	03	04	05	06	07	08	09	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20

01	02	03	04	05	06	07	08	09	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20



UEM – Comissão Central do Vestibular Unificado

GABARITO 2

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

COM MASSAS ATÔMICAS REFERIDAS AO ISÓTOPO 12 DO CARBONO

1

18

11		2												2					
1		H												He					
Hidrogênio												Hélio							
3		7		4		9												10	
Li		Be		B		C		N		O		F		Ne					
Lítio		Berílio		Boro		Carbono		Nitrogênio		Oxigênio		Fluor		Neônio					
11		23		12		24		3		4		5		6		17		35	
Na		Mg		Al		Si		P		S		Cl		Ar		Kr		Xe	
Sódio		Magnésio		Alumínio		Silício		Fósforo		Enxofre		Cloro		Argônio		Criptônio		Xenônio	
19		39		20		40		21		45		22		48		33		75	
K		Ca		Sc		Ti		V		Cr		Mn		Fe		Co		Ni	
Potássio		Cálcio		Escândio		Titânio		Vanádio		Cromio		Manganês		Ferro		Cobalto		Níquel	
37		85		38		88		39		89		40		91		41		93	
Rb		Sr		Y		Zr		Nb		Mo		Tc		Ru		Rh		Pd	
Rubídio		Estrôncio		Ítrio		Zircônio		Nióbio		Molibdênio		Tecnécio		Rutênio		Ródio		Paládio	
55		133		56		137		57-71		72		178		73		181		74	
Cs		Ba		La-Lu		Hf		Ta		W		Re		Os		Ir		Pt	
Césio		Bário		Lantânio e Lutécio		Háfnio		Tântalo		Tungstênio		Rênio		Ósmio		Iridio		Platina	
87		223		88		226		89-103		104		261		105		262		106	
Fr		Ra		Ac-Lr		Rf		Db		Sg		Bh		Hs		Mt			
Frâncio		Rádio		Actínio		Rutherfordio		Dúbnio		Seabórgio		Bóhrio		Hássio		Meitnério			

Número atômico

Massa atômica*

3	7
Li	Lítio

Símbolo

Nome

Série dos Actinídeos

57 139 La Lantânio	58 140 Ce Cério	59 141 Pr Praseodímio	60 144 Nd Neodímio	61 145 Pm Promécio	62 150 Sm Samário	63 152 Eu Európio	64 157 Gd Gadolínio	65 159 Tb Térbio	66 162 Dy Disprósio	67 165 Ho Hólmio	68 167 Er Érbio	69 169 Tm Túlio	70 173 Yb Ítrbio	71 175 Lu Lutécio
89 227 Ac Actínio	90 232 Th Tório	91 231 Pa Protactínio	92 238 U Urânio	93 237 Np Netúnio	94 244 Pu Plutônio	95 243 Am Americío	96 247 Cm Cúrio	97 247 Bk Berquélio	98 251 Cf Califórnia	99 252 Es Einstênio	100 257 Fm Férmio	101 258 Md Mendelevio	102 259 No Nobelio	103 260 Lr Laurêncio

*OS VALORES DAS MASSAS ATÔMICAS DOS ELEMENTOS FORAM

ARREDONDADOS PARA FACILITAR OS CÁLCULOS. ESTA TABELA PERIÓDICA É

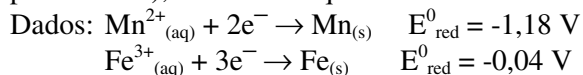
EXCLUSIVA PARA ESTE PROCESSO SELETIVO E NÃO DEVE SER UTILIZADA PARA OUTRAS FINALIDADES.

Adaptado de TITO e CANTO. *Química na abordagem do cotidiano* – Suplemento de Teoria e Tabelas para Consulta. Editora Moderna, 2007.

QUÍMICA

Questão 01

Considere uma pilha formada por eletrodos de manganês e de ferro imersos em soluções aquosas, respectivamente de sais de Mn^{2+} e Fe^{3+} (1 mol/litro a 25 °C, usando uma ponte salina), e assinale o que for **correto**.



- 01) A força eletromotriz da pilha é -1,04 V.
02) O ânodo da pilha é o manganês.
04) No eletrodo de ferro ocorre uma semirreação de redução.
08) A pilha pode ser representada por:
 $\text{Mn}^0(\text{s}) | \text{Mn}^{2+}(\text{aq}) || \text{Fe}^{3+}(\text{aq}) | \text{Fe}^0(\text{s})$
16) A reação global de funcionamento da pilha é uma reação reversível e, portanto, ao atingir o equilíbrio, a voltagem da pilha será igual a zero.

☐

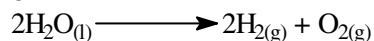
Questão 02

Assinale o que for **correto**.

- 01) Se a solubilidade de um sal hipotético AB_2 , que se dissocia segundo a equação abaixo, é 1×10^{-4} mol/litro, então seu produto de solubilidade é $4 \times 10^{-12} (\text{mol/litro})^3$.



- 02) Sob pressão constante, a entalpia de uma reação pode variar em função da variedade alotrópica ou do estado de agregação, pois estas diferentes formas possuem diferentes conteúdos de energia.
04) De acordo com a reação abaixo, considerando $\Delta H = 136 \text{ kcal/mol}$, a entalpia padrão de formação da água líquida é igual a 68 kcal/mol.



- 08) Nos casos em que não é possível medir diretamente a entalpia de formação de uma substância, podemos utilizar dados de equações termoquímicas intermediárias, aplicando-se a Lei de Hess.
16) A energia da ligação H-H equivale a 436 kJ/mol. Isso significa que para separar 1 mol de ligações entre átomos de hidrogênio, no estado gasoso e em condições padrão, é necessário fornecer 436 kJ de energia ao sistema.

☐

Questão 03

Assinale o que for **correto**.

- 01) A força de um ácido está diretamente associada com o número de átomos de hidrogênio em sua molécula. Portanto, o ácido ortofosfórico é mais forte do que o ácido sulfúrico.
02) Quando se faz borbulhar cloro gasoso em uma solução aquosa de NaBr, forma-se cloreto de sódio na solução e há liberação de bromo. Este é um exemplo de uma reação de deslocamento.
04) A concentração, em quantidade de matéria por massa, de uma solução preparada pela dissolução de 2 gramas de NaOH em 200 mililitros de água é de 0,00025 mols/kg. Dados: densidade da água = 1,0 grama/mililitro.
08) A mistura de 150 mililitros de uma solução aquosa de HCl de concentração 0,1 mol/litro com 350 mililitros de uma solução aquosa de NaOH de concentração 0,2 mol/litro resulta em uma solução de concentração igual a aproximadamente 0,03 mol/litro em NaCl.
16) Uma solução coloidal pode ter sua fase dispersa separada de sua fase de dispersão utilizando-se ultrafiltros.

☐

Questão 04

A respeito das propriedades periódicas dos elementos, assinale a(s) alternativa(s) **correta(s)**.

- 01) A reatividade química dos metais aumenta com o caráter metálico crescente.
- 02) Os elementos químicos de maior densidade estão localizados na região central inferior da tabela periódica, onde estão o ósmio, o irídio e a platina.
- 04) Os elementos que possuem os maiores volumes atômicos são os metais alcalinos, seguidos dos gases nobres.
- 08) Quanto menor for o raio atômico, mais próximo estará o elétron do núcleo e, portanto, maior será a energia necessária para removê-lo.
- 16) Em uma mesma família da tabela periódica, a afinidade eletrônica cresce de cima para baixo.

☐**Questão 05**

Assinale o que for **correto**.

- 01) Átomos de um mesmo elemento químico podem ter o número de massa diferente em consequência do diferente número de nêutrons.
- 02) Elemento químico é um conjunto de átomos no qual cada átomo possui o mesmo número de prótons.
- 04) Por terem igual número de prótons e igual número de elétrons, os isótopos de um mesmo elemento químico têm, em geral, propriedades físicas e químicas semelhantes, exceto pela massa e por certas características radioativas.
- 08) O isótopo do carbono mais abundante na natureza é o que contém o número de nêutrons igual a oito.
- 16) Isótopos são átomos de um mesmo elemento químico e possuem número atômico diferente.

☐**Questão 06**

A respeito dos polímeros etilênicos, assinale a(s) alternativa(s) **correta(s)**.

- 01) O polietileno é produzido a partir do monômero acetileno por meio de uma reação de substituição.
- 02) Os polímeros de adição apresentam todas as cadeias poliméricas com mesmo valor de massa molecular.
- 04) No poliestireno o anel aromático faz parte da cadeia principal do polímero.
- 08) O polipropileno pode ser produzido a partir dos monômeros propileno ou 1,3-dimetilbutadieno, em uma reação de condensação.
- 16) O teflon é produzido a partir do tetrafluoretileno, em uma reação de adição.

☐

Questão 07

A respeito de reações de oxidação e redução de compostos orgânicos, assinale a(s) alternativa(s) **correta(s)**.

- 01) O número de oxidação do carbono em compostos orgânicos pode variar de -4 a +4, dependendo da eletronegatividade dos elementos ligados a esse átomo de carbono.
- 02) Uma solução de permanganato de potássio concentrado em meio ácido oxida a molécula de 2-buteno a 2,3-butanodiol.
- 04) Uma solução de dicromato de potássio concentrado em meio ácido oxida álcoois primários a ácido carboxílico e álcoois secundários a cetonas.
- 08) Aldeídos podem ser oxidados a ácido carboxílico mesmo em soluções oxidantes fracas, como podem ser reduzidos a álcoois primários em solução redutora.
- 16) O ácido butanodioico pode ser produzido a partir do ciclobutano em solução de HNO_3 concentrado.

☐**Questão 08**

Observe a lista de moléculas orgânicas abaixo e assinale a(s) alternativa(s) **correta(s)** a respeito da isomeria.

butan-1-ol, isopropanol, éter dietílico, propanona, n-propanol, ciclopropano, propanal, propeno, metóxi-propano, 1,2-dicloroeteno.

- 01) O propanol e o propanal são isômeros de cadeia.
- 02) Há pelo menos 2 pares de moléculas que podem ser classificados como isômeros funcionais.
- 04) Somente uma molécula pode apresentar isomeria geométrica.
- 08) As moléculas butan-1-ol, éter dietílico e metóxi-propano podem ser classificadas, duas a duas, como isômeros de função duas vezes, e como metâmeros uma vez.
- 16) Nenhuma das moléculas apresenta isomeria óptica.

☐**Questão 09**

Considerando os tipos de cadeias carbônicas, assinale o que for **correto**.

- 01) A molécula de éter dietílico apresenta cadeia aberta, somente carbonos primários, e não possui heteroátomo.
- 02) A molécula de terc-butanol apresenta carbonos primário e terciário, cadeia aberta, e não apresenta heteroátomo na cadeia carbônica.
- 04) A molécula de 3-etil-non-4-en-5-ol é acíclica, ramificada, insaturada e homogênea.
- 08) A molécula de fenol apresenta anel benzênico e cadeia heterogênea.
- 16) É possível construir quatro moléculas diferentes numa estrutura carbônica que possui oito átomos de carbono e que apresenta um anel benzênico, sendo que essas moléculas são isômeros.

☐

Questão 10

Na formação das moléculas de ácido clorídrico, ácido hipocloroso, ácido clórico e de ácido perclórico podem participar os isótopos de ^1H , ^2H , ^3H , ^{16}O , ^{17}O , ^{18}O , ^{35}Cl e ^{37}Cl . Com relação às massas moleculares das moléculas formadas, assinale o que for **correto**:

- 01) A menor massa molecular é 36u e a maior massa molecular é 112u.
- 02) A massa molecular do ácido hipocloroso pode variar entre 52u e 58u.
- 04) As moléculas de $^2\text{H}^{35}\text{Cl}^{17}\text{O}$ e $^1\text{H}^{37}\text{Cl}^{16}\text{O}$ apresentam número de nêutrons totais diferente.
- 08) O número de prótons em moléculas de ácido perclórico com diferentes massas moleculares é o mesmo.
- 16) Compostos de mesma fórmula molecular, mas com massa molecular diferente, apresentam o mesmo número de elétrons e número de nêutrons diferente.

☐**Questão 11**

Sobre os conceitos de cinética química, assinale o que for **correto**.

- 01) A reação $2\text{A} + \text{D} \rightarrow \text{A}_2\text{D}$ é classificada como elementar se $v = k [\text{A}]^2 [\text{D}]$.
- 02) Se a velocidade da reação $2\text{A} + 2\text{D} \rightarrow \text{E} + \text{G}$ duplicar ao duplicar-se $[\text{A}]$, mantendo-se $[\text{D}]$ constante, então a reação é de segunda ordem em relação a A.
- 04) Se a reação global $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$ possuir a etapa intermediária lenta $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaO} + \text{H}_2\text{O}$, então a lei de velocidade é $v = k [\text{CaO}]^2 [\text{CO}_2] [\text{H}_2\text{O}]$.
- 08) Considerando que a reação $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}$ é elementar, sua molecularidade é igual a 2.
- 16) É possível aumentar o rendimento da reação $\text{N}_{2(\text{g})} + 3\text{H}_{2(\text{g})} \rightarrow 2\text{NH}_{3(\text{g})}$ ($\Delta H < 0$) combinando-se um aumento da temperatura e da pressão do sistema, pois esse procedimento, feito com valores adequados de temperatura e pressão, afeta, neste caso, de forma favorável, o balanço entre a cinética e o equilíbrio químico da reação.

☐**Questão 12**

A respeito de equilíbrio químico e equilíbrio iônico, assinale a(s) alternativa(s) **correta(s)**.

- 01) Quanto maior for o valor da constante de equilíbrio de uma reação, maior será a velocidade dessa reação no sentido direto comparada à velocidade no sentido inverso.
- 02) O pOH de uma solução 0,001 mol/litro de um ácido que possui constante de ionização igual a 10% é igual a 10.
- 04) O cianeto de potássio é um sal que, em meio aquoso, pode sofrer uma hidrólise básica e, portanto, originar uma solução aquosa básica.
- 08) Sob pressão constante, o rendimento da produção de $\text{HCl}_{(\text{g})}$ em uma reação exotérmica partindo-se de $\text{H}_{2(\text{g})}$ e $\text{Cl}_{2(\text{g})}$ pode ser aumentado a partir da elevação da temperatura do sistema.
- 16) Em uma reação em equilíbrio hipotética que contém $\text{A}_{(\text{aq})}$ e $\text{D}_{(\text{aq})}$ como reagentes e $\text{E}_{(\text{aq})}$ como produto, um aumento da concentração de $\text{D}_{(\text{aq})}$, mantendo-se a pressão e a temperatura constantes, provoca uma elevação no valor da constante de equilíbrio, pois há um aumento da concentração do produto $\text{E}_{(\text{aq})}$.

☐

Questão 13

A respeito da estrutura das moléculas orgânicas e dos orbitais híbridos, assinale a(s) alternativa(s) **correta(s)**.

- 01) A ligação C-H na molécula de metano envolve um orbital híbrido do tipo sp^3 do carbono e um orbital tipo s do hidrogênio.
- 02) Uma hibridização do tipo sp^2 envolve um orbital atômico do tipo s e dois orbitais atômicos do tipo p.
- 04) Na molécula de etileno ocorre uma hibridização do átomo de carbono do tipo sp.
- 08) Tanto na grafite quanto no diamante, as hibridizações do átomo de carbono são do tipo sp^3 .
- 16) A molécula de CO_2 é linear porque os orbitais híbridos do tipo sp do átomo de carbono são lineares, e não há influência de pares de elétrons não compartilhados.

☐**Questão 14**

Assinale o que for **correto**.

- 01) Os números quânticos de spin variam de $-\ell$ a $+\ell$, passando por zero.
- 02) O número quântico magnético indica a energia do elétron no subnível.
- 04) O número quântico principal indica a energia do elétron no orbital.
- 08) O movimento do elétron ao redor do núcleo atômico gera um campo magnético externo, e o movimento do elétron em torno de seu próprio eixo gera outro campo magnético.
- 16) A região de máxima probabilidade de se encontrar o elétron em um subnível s é uma região esférica.

☐**Questão 15**

Sobre os principais fundamentos da teoria atômica de Dalton, assinale a(s) alternativa(s) **correta(s)**.

- 01) A massa fixa de um elemento pode combinar-se com massas múltiplas de outro elemento para formar substâncias diferentes.
- 02) O átomo é semelhante a uma massa gelatinosa carregada positivamente, tendo cargas negativas espalhadas nessa massa.
- 04) A carga positiva de um átomo não está distribuída por todo o átomo, mas concentrada na região central.
- 08) Existem vários tipos de átomos e cada um constitui um elemento químico. Átomos de um mesmo elemento químico são idênticos, particularmente em seu peso.
- 16) Toda matéria é composta por átomos, que são partículas indivisíveis e não podem ser criados ou destruídos.

☐

Questão 16

A respeito de gorduras, óleos vegetais, biodiesel, ácidos graxos e sabões, assinale a(s) alternativa(s) **correta(s)**.

- 01) As gorduras trans são produzidas a partir de um processo de oxidação catalítica.
- 02) Sabões podem ser produzidos a partir de uma reação ácido-base entre uma base forte e um ácido graxo.
- 04) As gorduras de origem animal são constituídas essencialmente de ácidos graxos saturados, e os óleos vegetais apresentam cadeias saturadas, monoinsaturadas e poli-insaturadas.
- 08) Óleos vegetais poli-insaturados são sólidos e a partir do processo de hidrogenação se tornam líquidos, em temperatura ambiente.
- 16) A partir de uma reação de transesterificação é possível produzir biodiesel. Para isso, reage-se um óleo vegetal na presença de um álcool de cadeia curta e de um catalisador.

☐**Questão 17**

Assinale a(s) alternativa(s) **correta(s)** a respeito de reações de substituição em alcanos e aromáticos.

- 01) A reação de cloração do metilbutano apresentará uma única molécula orgânica como produto final.
- 02) Moléculas que apresentam carbonos primários e terciários apresentarão maior grau de substituição por bromação no carbono primário.
- 04) Na halogenação de aromáticos é necessário o uso de catalisadores como o AlCl_3 ou o FeBr_3 .
- 08) A halogenação de alcanos ocorre por meio da formação de radicais livres, e estes são formados a partir de irradiação com luz de frequência adequada ou por aquecimento.
- 16) O ácido sulfúrico fumegante é utilizado na sulfonação de aromáticos, e o ácido sulfúrico concentrado age como catalisador na reação de nitração de aromáticos em presença de ácido nítrico.

☐**Questão 18**

O rótulo de um produto químico orgânico puro aponta a fórmula estrutural $\text{C}_{18}\text{NO}_2\text{Cl}$, sendo que o número de hidrogênios presentes estava rasurado. Baseando-se nessa fórmula, assinale a(s) alternativa(s) **correta(s)** quanto à descrição das possíveis funções orgânicas dessa molécula.

- 01) A molécula pode ser aromática e apresentar função ácido carboxílico.
- 02) A molécula pode apresentar ao mesmo tempo função cetona e função amida.
- 04) Quanto maior o número de insaturações na molécula, menor será o número de átomos de hidrogênio na fórmula estrutural.
- 08) O cloro pode estar presente na molécula como um heteroátomo ou fazendo parte de uma função cloreto de acila.
- 16) A molécula pode apresentar uma função amina e uma função éster.

☐

Questão 19

Uma garrafa metálica aberta, de volume interno de 1 (um) litro, é colocada em um sistema onde sua temperatura pode ser alterada (aquecida ou resfriada), sem que seu volume interno se altere. Assinale a(s) afirmação(ões) **correta(s)** sobre esse sistema, inicialmente colocado na temperatura de 27 °C, nos experimentos descritos abaixo, realizados ao nível do mar, onde a pressão atmosférica é 1,0 atm, ou na cidade de La Paz, na Bolívia, onde a pressão atmosférica é de ~0,75 atm. Dados: $R = 0,082 \text{ (atm.litro)/(mol.K)}$.

- 01) Tanto ao nível do mar como em La Paz, constatou-se que a quantidade de gás dentro da garrafa diminui com o seu aquecimento.
- 02) Ao se aquecer a garrafa ao nível do mar até 127 °C, a quantidade de ar dentro da garrafa será aproximadamente igual à quantidade de ar dentro da garrafa colocada em La Paz na temperatura de 27 °C.
- 04) Tanto ao nível do mar como em La Paz, ao se aquecer a garrafa até a temperatura de 250 °C, tampá-la e resfriá-la à temperatura ambiente, a pressão do gás no interior da garrafa será menor do que a pressão atmosférica.
- 08) Na temperatura de 0 °C, o número de moléculas de ar no interior da garrafa colocada ao nível do mar ou colocada na cidade de La Paz é idêntico.
- 16) O número de moléculas de ar dentro da garrafa a 27 °C dividido pelo número de moléculas de ar dentro da garrafa a 227 °C não será o mesmo para experimentos feitos ao nível do mar ou em La Paz.

Questão 20

Assinale a(s) alternativa(s) **correta(s)**.

- 01) Os processos mecânicos de separação, levigação e peneiramento têm como princípios de funcionamento, respectivamente, a diferença de densidade e a diferença de tamanho entre partículas sólidas.
- 02) Uma mistura azeotrópica entre água e etanol não pode ser separada por destilação simples, mas sim por destilação fracionada.
- 04) Numa torre de destilação fracionada de petróleo, os gases são retirados na parte superior da torre, e óleos pesados e asfalto, na parte inferior.
- 08) A recristalização é uma técnica de purificação de substâncias sólidas que leva em consideração a solubilidade da substância em função da temperatura do meio na qual está dissolvida.
- 16) A liquefação pode ser usada para extrair nitrogênio líquido do ar atmosférico.

☐☐



UEM

Comissão Central do Vestibular Unificado