



UFERSA - Universidade Federal Rural do Semiárido
 PROPPG - Pró-Reitoria de Pesquisa e Pós-Graduação
 PPGCEM - Programa de Pós-graduação em Ciência e Engenharia de Materiais

PROCESSO SELETIVO 2019-1 (Prova)

IDENTIFICAÇÃO DO CANDIDATO																								
NOME COMPLETO																								
DOCUMENTO - TIPO																								
NUMERAÇÃO																								
ORGÃO EXPEDITOR																								

INSTRUÇÕES SOBRE A PROVA	
<ul style="list-style-type: none"> • Este Caderno de Prova contém vinte e cinco questões objetivas, com quatro alternativas cada: (A), (B), (C) e (D). • Verifique se o número de questões está correto e se o caderno apresenta algum tipo de irregularidade. Caso identifique algum defeito, chame o Fiscal e solicite a sua substituição. Observe que nenhuma reclamação será aceita após 30 minutos do início da prova. • Escreva seu nome e os dados de seu documento de identificação nos locais reservados para tal fim, na Capa e Folha de Respostas deste caderno. Assine cada folha do caderno no espaço reservado no rodapé. • A prova tem duração de 3 (três) horas. Ao concluí-la, devolva este Caderno de Provas ao Fiscal. 	
FOLHA DE RESPOSTAS	
<ul style="list-style-type: none"> • As respostas deverão ser marcadas de caneta preta ou azul. • Cada questão admite apenas uma alternativa correta (Marcar duas alternativas anula o resultado da questão) • Qualquer forma de marcação que deixe dúvidas quanto à resposta do candidato anulará a resposta. • A correta marcação na Folha de Respostas é de sua inteira responsabilidade. Apenas as respostas marcadas na Folha de Respostas serão corrigidas e qualquer rasura anulará a resposta da questão. • A folha de respostas deverá ser entregue juntamente com o caderno de questões. Não destaque a folha de respostas. 	
ATENÇÃO	
<ul style="list-style-type: none"> • Durante a prova, é vedado o empréstimo ou troca de materiais de qualquer natureza entre os candidatos. • Celulares não são permitidos, devendo ser desligados e acondicionados em sacos mantidos sob a carteira. • A fraude ou sua tentativa, bem como a indisciplina ou o desrespeito às autoridades responsáveis pela condução dos trabalhos são fatores suficientes para eliminar o candidato do Processo Seletivo. • Mantenha sempre consigo o seu Documento de Identidade Oficial, apresentando-o quando for solicitado. • Nenhum candidato poderá entregar a Prova antes de uma hora de sua realização e, ao final, os dois últimos candidatos a entregarem a prova deverão fazê-lo simultaneamente. 	

01 – O número atômico é igual:

- (A) ao número de átomos em um mol de átomos.
- (B) ao número de prótons no núcleo.
- (C) ao número de elétrons no cátion.
- (D) ao número de neutrões no núcleo.

02 – Átomos mais eletronegativos do que o cloro (Cl) são mais prováveis a:

- (A) formar ligação metálica
- (B) atrair um elétron extra
- (C) doar um elétron de valência
- (D) nenhuma das alternativas

03 – As estruturas cúbica de corpo centrado (CCC) e cúbica de face centrada (CFC) possuem:

- (A) sítios intersticiais na mesma posição
- (B) diferentes fatores de empacotamento
- (C) contém mesmo número de coordenação
- (D) nenhuma das alternativas

04 – A direção [111] é:

- (A) perpendicular aos planos (111)
- (B) paralela a direção [100]
- (C) paralela aos planos (111)
- (D) nenhuma das alternativas

05 – Mg tem um número atômico $Z = 12$. A configuração eletrônica para o íon do magnésio com uma carga positiva +2 é:

- (A) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$
- (B) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
- (C) $1s^2 2s^2 2p^6$
- (D) $1s^2 2s^2 2p^5 3s^1$

06 – A direção [101] está no plano:

- (A) $(\bar{1}11)$
- (B) (101)
- (C) (111)
- (D) $(1\bar{1}1)$

Informações para as questões 07 e 08. O cobre possui estrutura CFC com um parâmetro de rede de 0,362 nm, peso atômico é 63,54 g/mol. $a = 2R\sqrt{2}$; $N_A = 6,023 \cdot 10^{23}$.

07 – Volume da célula unitária do cobre em cm^3 é:

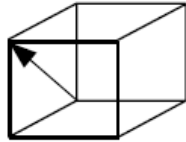
- (A) $0,13 \times 10^{-12}$
- (B) $0,047 \times 10^{-21}$
- (C) $0,074 \times 10^{-21}$
- (D) $0,047 \times 10^{-27}$

08 – Densidade do cobre em g/cm^3 :

- (A) 0,87
- (B) 897,9
- (C) 8,98
- (D) 0,11

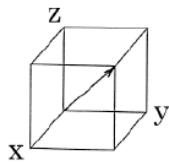
09 – Os índices direcionais para a direção cristalográfica indicada pelo vetor é:

- (A) [101]
- (B) [111]
- (C) [100]
- (D) [110]



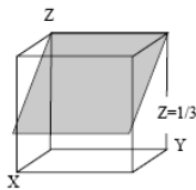
10 – Os índices direcionais para a direção cristalográfica indicada pelo vetor é:

- (A) $[\bar{1}01]$
- (B) [101]
- (C) [111]
- (D) [110]



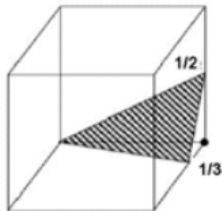
11 – Qual o índice de Miller para o plano sombreado?

- (A) (213)
- (B) $(\bar{1}11)$
- (C) $(\bar{2}1\bar{3})$
- (D) (203)



12 – Qual o índice de Miller para o plano B?:

- (A) $(2\bar{1}3)$
- (B) $(\bar{1}01)$
- (C) $(\bar{2}1\bar{3})$
- (D) $(3\bar{1}2)$



13 – Em uma estrutura cúbica de corpo centrado, a constante de rede, a , e o raio atômico, R , tem a seguinte relação:

- (A) $a = 2R/\sqrt{2}$
- (B) $a = 4R/\sqrt{2}$
- (C) $a = 4R/\sqrt{3}$
- (D) $a = 2R$

14 – Em uma estrutura cúbica de face centrada, a constante de rede, a , e o raio atômico, R , tem a seguinte relação:

- (A) $a = 2R/\sqrt{2}$
- (B) $a = 4R/\sqrt{3}$
- (C) $a = 2R$
- (D) $a = 4R/\sqrt{2}$

15 – O número de átomos em uma célula unitária de um metal nas estruturas cúbica de corpo centrado, cúbica de face centrada e hexagonal compacta são:

- (A) 2, 4, 6, respectivamente.
- (B) 4, 2, 6, respectivamente.
- (C) 6, 4, 2, respectivamente.
- (D) Nenhuma das alternativas acima.

16 – A diagonal de uma célula unitária de cúbica de corpo centrado é:

- (A) Não é uma direção de empacotamento.
- (B) O parâmetro de rede a .
- (C) Igual ao diâmetro de dois átomos.
- (D) Nenhuma das alternativas acima.

Informações para as questões 17 e 18. Em uma estrutura cúbica, a distância interplanar é dada por $d_{hkl} = a/\sqrt{h^2 + k^2 + l^2}$. O metal nióbio possui uma estrutura cristalina cúbica de corpo centrado. Se o ângulo de difração para o conjunto de planos (211) ocorre em θ (reflexão de primeira ordem) quando é usada usada uma radiação de raio-X monocromática com comprimento de onda de λ , calcule:

17 – o parâmetro de rede a :

- (A) $\sqrt{\frac{3}{2}} \frac{\lambda}{\sin \theta}$
- (B) $3 \sqrt{\frac{1}{2}} \frac{\lambda}{\sin \theta}$
- (C) $\sqrt{3} \frac{\lambda}{\sin \theta}$
- (D) $\frac{\sqrt{3}}{2} \frac{\lambda}{\sin \theta}$

18 – o raio atômico para o átomo de nióbio:

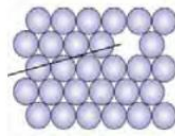
- (A) $\frac{3\sqrt{2}}{4} \frac{\lambda}{\sin \theta}$
- (B) $\frac{3\sqrt{2}}{4} \frac{\lambda}{\sin \theta}$
- (C) $\frac{3\sqrt{2}}{2} \frac{\lambda}{\sin \theta}$
- (D) $\frac{3\sqrt{2}}{8} \frac{\lambda}{\sin \theta}$

19 – Em uma solução sólida intersticiais, o átomo do soluto ocupa:

- (A) sítios de vacância
- (B) sítios intersticiais
- (C) sítios normais dos átomos do solvente
- (D) muda a estrutura cristalina do solvente

20 – A figura ao lado representa uma:

- (A) Discordância espiral
- (B) Vacância
- (C) Vacância e átomo intersticial
- (D) Discordância em aresta



21 – Contornos de grão são:

- (A) Defeitos bidimensionais
- (B) Defeitos pontuais
- (C) Defeitos lineares
- (D) Nenhuma das alternativas acima

22 – Interstícios são:

- (A) Defeitos bidimensionais
- (B) Defeitos pontuais
- (C) Defeitos lineares
- (D) Nenhuma das alternativas acima

23 – Uma ligação metálica é formada por:

- (A) compartilhando elétrons entre todos os átomos
- (B) transferência de um elétron de um átomo para o outro
- (C) compartilhando um elétron entre os dois átomos
- (D) Nenhuma das alternativas acima.

24 – São dois tipos de discordâncias:

- (A) Aresta e espiral
- (B) Intersticial e substitucional
- (C) CFC e CCC
- (D) Nenhuma das alternativas acima.

25 – Difusão substitucional:

- (A) É necessário ultrapassar uma barreira de potencial
- (B) Requer a existência de vacâncias
- (C) Se torna mais rápida com o acréscimo da temperatura
- (D) Todas as alternativas acima.