

Química

- 6. Letra C.**
 Propriedades gerais: São propriedades inerentes a toda espécie de matéria.
 Propriedades específicas: São propriedades individuais de cada tipo particular de matéria.
 Podem ser: organolépticas, químicas ou físicas. Logo o odor é uma propriedade específica (organoléptica).
- 17. Letra D.**
 Massa é a quantidade de matéria que constitui um corpo. A massa de um corpo é representada por um número que se obtém comparando-se esse corpo com um outro, escolhido como padrão. Essa comparação costuma ser feita em uma balança de braços iguais e o corpo usado tem massa conhecida, que é obtida por comparação com a massa do quilograma-padrão.
- 18. Letra B.**
 O volume deslocado é de 14 mL. Como densidade é massa sobre volume: $d = 37,8 / 14 = 2,7 \text{ g/cm}^3$.
- 19. Letra B.**
 O de maior espaço entre os átomos é o menos denso, logo:
 grafita – $d = 1,7 \text{ g/cm}^3$
 Fulereo – $d = 2,3 \text{ g/cm}^3$
 Diamante – $d = 3,5 \text{ g/cm}^3$
 Sendo assim: 1 quilate ----- 0,20g
 0,175 quilate ---- x
 x = 0,035g
 $d = 0,035/3,5 = 0,01 \text{ cm}^3$
- 20. Letra A.**
 O cloro é mais denso que o ar; logo, devemos ir para um lugar mais alto: recomendação 1.
 A amônia é menos densa que o ar; logo, devemos ir para um lugar mais baixo: recomendação 2.
- 21. Letra D**
 Fusão é a passagem de uma substância do estado sólido ao estado líquido pelo aumento de temperatura.
- 22. Letra A**
 Lápis: objeto; ouro: substância; água: substância; anel de ouro: objeto; pepita de ouro: corpo e tora de madeira: corpo.
- 23. Letra C.**
 Aumento da temperatura: fusão, vaporização (ebulição, calefação, evaporação) e sublimação.
- 24. Letra E**
 Ácido acético gasoso, já que a temperatura está acima de seu ponto de ebulição. Bromo líquido, já que a temperatura está entre seu ponto de fusão e ebulição.
- 25. Letra B**
 O corindon não risca o diamante, pois é menos duro que este.
- 26. Letra E**
 Fenômenos químicos são aqueles que alteram a natureza interna da matéria e formam outras substâncias. Trata-se de uma reação química.
- 27. Letra C.**
 Substâncias puras compostas são aquelas formadas de átomos de dois ou mais elementos químicos.
- 28. Letra A**
 Fenômenos químicos são aqueles que alteram a natureza interna da matéria e formam outras substâncias. Trata-se de uma reação química.
- 29. Letra D**

Fenômenos físicos são aqueles que não alteram a natureza interna da matéria e não formam outras substâncias. Toda mudança de estado físico, de posição ou de forma física de um corpo é um fenômeno físico.

30. Letra B.

Inércia é a propriedade que um corpo tem de conservar seu estado de movimento ou repouso, a menos que outras forças alterem esses estados.