|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP. HCM  **TRƯỜNG THPT NĂNG KHIẾU TDTT H.BC**  **ĐỀ CHÍNH THỨC**  *(Đề kiểm tra có 04 trang)* | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II NĂM HỌC 2022 - 2023 MÔN VẬT LÝ – KHỐI 12 (KHXH)**  *Thời gian làm bài: 45 Phút (không kể thời gian phát đề)*  **MÃ ĐỀ 423** |
| Họ và tên: ......................................................... | Số báo danh: …………………………….. |

**Cho: e = 1,6.10-19 C; me= 9,1.10-31 kg; h = 6,625.10-34 Js; c = 3.108 m/s,**

**số Avogadro NA=6,02.1023 mol-1**

**Câu 1.** Dụng cụ nào dưới đây **không** làm bằng chất bán dẫn

**A.** Pin quang điện **B.** Cặp nhiệt điện **C.** Quang điện trở **D.** Diot chỉnh lưu

**Câu 2.** Trong hiện tượng quang dẫn của một chất bán dẫn. Năng lượng cần thiết để giải phóng một electron liên kết thành electron tự do là A, thì bước sóng dài nhất của ánh sáng kích thích gây ra được hiện tượng quang dẫn ở chất bán dẫn đó được xác định từ công thức

**A.** λo= A/hc **B.** λo = hc/A **C.** λo = c/hA **D.** λo = hA/c

**Câu 3.** Một chất phát quang có thể phát ra ánh sáng màu lam. Ánh sáng đơn sắc có thể dùng để kích thích cho chất phát quang phát sáng là

**A.** chàm **B.** vàng **C.** lục **D.** đỏ

**Câu 4.** Với ε1, ε2, ε3 lần lượt là năng lượng của phôtôn ứng với các bức xạ hồng ngoại, bức xạ tử ngoại và bức xạ màu vàng thì

**A.** ε2>ε1>ε3 **B.** ε1>ε2>ε3 **C.** ε2>ε3>ε1 **D.** ε3>ε1>ε2

**Câu 5.** Bốn vạch thấy được trong quang phổ phát xạ của nguyên tử Hiđrô thuộc về dãy

**A.** Laiman **B.** Pasen **C.** Banme **D.** Bracket

**Câu 6.** Hạt nhân có độ hụt khối càng lớn thì có

**A.** năng lượng liên kết càng lớn **B.** năng lượng liên kết riêng càng lớn

**C.** năng lượng liên kết càng nhỏ **D.** năng lượng liên kết riêng càng nhỏ

**Câu 7.** Trong trường hợp nào dưới đây có sự quang – phát quang

**A.** Ta nhìn thấy ánh sáng lục phát ra từ đầu các cọc tiêu trên đường núi khi có ánh sáng đèn ô-tô chiếu vào

**B.** Ta nhìn thấy ánh sáng của một ngọn đèn đường

**C.** Ta nhìn thấy màu xanh của một biển quảng cáo lúc ban ngày

**D.** Ta nhìn thấy ánh sáng đỏ của một tấm kính đỏ

**Câu 8.** Gọi h là hằng số Plăng. Với ánh sáng đơn sắc có tần số f thì mỗi phôtôn của ánh sáng đó mang năng lượng là

**A.** f/h **B.** hf **C.** hf2 **D.** h/f

**Câu 9.** Chiếu chùm tia tử ngoại vào dung dịch flourexin thì dung dịch phát ra ánh sáng màu lục. Hiện tượng này là

**A.** hiện tượng quang - phát quang **B.** hiện tượng giao thoa ánh sáng

**C.** hiện tượng quang điện trong **D.** hiện tượng quang điện ngoài

**Câu 10.** Hiện tượng quang điện là hiện tượng

**A.** electron liên kết trở thành electron tự do khi có ánh sáng thích hợp chiếu vào kim loại

**B.** electron thoát khỏi bề mặt chất bán dẫn khi có ánh sáng thích hợp chiếu vào

**C.** electron thoát khỏi bề mặt kim loại khi có ánh sáng thích hợp chiếu vào

**D.** electron liên kết trở thành electron tự do khi có ánh sáng thích hợp chiếu vào chất bán dẫn

**Câu 11.** Đồng vị là những nguyên tử mà hạt nhân

**A.** có cùng số nuclôn A **B.** có cùng số nơtron N

**C.** có thể phân rã phóng xạ **D.** có cùng số prôtôn Z

**Câu 12.** Pin quang điện là dụng cụ biến đổi trực tiếp

**A.** cơ năng thành điện năng **B.** hóa năng thành điện năng

**C.** điện năng thành quang năng **D.** quang năng thành điện năng

**Câu 13.** Theo thuyết lượng tử ánh sáng, ánh sáng được tạo thành bởi các hạt

**A.** nơtron **B.** prôtôn **C.** phôtôn **D.** êlectron

**Câu 14.** Hiện tượng quang dẫn là hiện tượng

**A.** thay đổi màu của một chất khi bị chiếu sáng

**B.** dẫn sóng ánh sáng bằng cáp quang

**C.** tăng nhiệt độ của một chất khi bị chiếu sáng

**D.** giảm điện trở của một chất khi bị chiếu sáng

**Câu 15.** Trong quang phổ vạch phát xạ của nguyên tử Hidro, thứ tự nào sau đây của các quỹ đạo được sắp xếp theo chiều tăng bán kính quỹ đạo

**A.** P; O; N **B.** K; N; L **C.** L; P; O **D.** L; M; N

**Câu 16.** Sự phát sáng của nguồn sáng nào dưới đây gọi là sự phát quang

**A.** Ngọn nến **B.** Ngôi sao băng **C.** Con đom đóm **D.** Đèn pin

**Câu 17.** Các phản ứng quang hóa là các phản ứng hoá học xảy ra dưới tác dụng của

**A.** điện **B.** ánh sáng **C.** từ **D.** nhiệt

**Câu 18.** Đối với nguyên tử Hiđrô, biểu thức nào dưới đây chỉ ra bán kính r của quỹ đạo dừng (thứ n) của nó (n là lượng tử số, r0 là bán kính của Bo)

**A.** r = nr0 **B.** r = n **C.** r = n2r0 **D.** r2 = n2r0

**Câu 19.** Hạt nhân nguyên tử được cấu tạo bởi những hạt nào

**A.** Prôtôn, nơtron và êlectron **B.** Prôtôn và nơtron

**C.** Nơtron và êlectron **D.** Prôtôn và êlectron

**Câu 20.** Quang điện trở hoạt động dựa vào nguyên tắc nào?

**A.** Sự phụ thuộc của điện trở vào nhiệt độ

**B.** Hiện tượng quang điện trong

**C.** Hiện tượng quang điện

**D.** Hiện tượng nhiệt điện

**Câu 21.** Cho phản ứng hạt nhân: U 🡪He + Th. Cho mU = 233,9904u; mHe = 4,0015u;

mTh = 229,9737u. 1u = 931 MeV/c2. Phản ứng này là phản ứng

**A.** thu năng lượng 14,15 MeV **B.** tỏa năng lượng 14,15 MeV

**C.** thu năng lượng 1,415 MeV **D.** tỏa năng lượng 1,415 MeV

**Câu 22.** Giới hạn quang điện của đồng là . Công thoát của electron khỏi kim loại là

**A.** 6,62.10-19J **B.** 3,31.10-19J **C.** 6,62.10-13J **D.** 3,31.10-13J

**Câu 23.** Trong nguyên tử Hiđrô, bán kính Bo là r0 = 5,3.10–11 m. Bán kính quỹ đạo dừng O là

**A.** 84,8.10–11 m **B.** 47,7.10–11 m **C.** 21,2.10–11 m **D.** 132,5.10–11 m

**Câu 24.** Hạt nhân chì  có

**A.** 206 prôtôn **B.** 206 nuclon **C.** 82 nơtron **D.** 124 prôtôn

**Câu 25.** Hạt nhân nào sau đây có 125 nơtron

**A.**  **B.**  **C.**  **D.** 

**Câu 26.** Cho mp = 1,00728u ; mn = 1,00866u ; 1uc2 = 931,5 MeV. Tính năng lượng liên kết của hạt nhân  (tính ra đơn vị MeV), biết khối lượng hạt nhân m() = 19,1594u.

**A.** 931,5 MeV **B.** 931 MeV **C.** 931,5 J **D.** 932 MeV

**Câu 27.** Chiếu một chùm sáng đơn sắc vào một tấm kẽm có giới hạn quang điện λ0 = 0,36 μm. Hiện tượng quang điện sẽ **không** có nếu ánh sáng có bước sóng

**A.** λ = 0,1 μm **B.** λ = 0,6 μm **C.** λ = 0,2 μm **D.** λ = 0,3 μm

**Câu 28.** Giới hạn quang điện của đồng là 0,3 μm; của natri là 0,5 μm. Gọi công thoát của đồng là A1, natri là A2. Chọn hệ thức đúng.

**A.** A1 = 0,6A2 **B.** A1 = A2 **C.** A2 = 1,5A1 **D.** A2 = 0,6A1

**Câu 29.** So với hạt nhân , hạt nhân  có nhiều hơn

**A.** 5 nơtron và 12 prôtôn **B.** 6 nơtron và 5 prôtôn

**C.** 11 nơtron và 6 prôtôn **D.** 5 nơtron và 6 prôtôn

**Câu 30.** Phương trình phản ứng : . Trong đó Z, A là

**A.** Z = 1, A = 3 **B.** Z = 1, A = 1 **C.** Z = 2, A = 3 **D.** Z = 2, A = 4

**Câu 31.** Bán kính quỹ đạo Bo thứ nhất là 0,53.10−10 m. Bán kính quỹ đạo Bo thứ hai là

**A.** 2,12.10−10 m **B.** 8,48.10−10 m **C.** 4,77.10−10 m **D.** 13,25.10−10 m

**Câu 32.** Trong các hạt nhân: , ,  và , hạt nhân bền vững nhất là

**A.**  **B.**  **C.**  **D.** 

**Câu 33.** Biết khối lượng của prôtôn là mp = 1,0073u và khối lượng của nơtron là mn = 1,0087u. Hạt nhân  có khối lượng là m = 55,940u. Độ hụt khối của hạt nhân là

**A.** 4,544u **B.** 3,154u **C.** 4,536u **D.** 3,637u

**Câu 34.** Một bức xạ có tần số f = 2.1014 Hz. Năng lượng của một phôtôn bằng

**A.** 1,325.10-13J **B.** 1,235.10-19J **C.** 1,253.10-19J **D.** 1,325.10-19J

**Câu 35.** Hai hạt nhân  và  có cùng

**A.** số nuclôn **B.** điện tích **C.** số prôtôn **D.** số nơtron

**Câu 36.** Các nuclôn trong hạt nhân  gồm

**A.** 11 prôtôn và 12 nơtron **B.** 11 prôtôn

**C.** 12 prôtôn và 11 nơtron **D.** 12 nơtron

**Câu 37.** Theo mẫu nguyên tử Bo, bán kính quỹ đạo K của êlectron trong nguyên tử Hiđrô là r0. Khi êlectron chuyển từ quỹ đạo N về quỹ đạo L thì bán kính quỹ đạo giảm bớt

**A.** 12r0 **B.** 16r0 **C.** 9r0 **D.** 4r0

**Câu 38.** Một đám nguyên tử Hiđrô đang ở trạng thái cơ bản. Khi chiếu bức xạ có tần số f1 vào đám nguyên tử này thì chúng phát ra tối đa 3 bức xạ. Khi chiếu bức xạ có tần số f2 vào đám nguyên tử này thì chúng phát ra tối đa 10 bức xạ. Biết năng lượng ứng với các trạng thái dừng của nguyên tử Hiđrô được tính theo biểu thức En = - ( E0 là hằng số dương, n= 1, 2, 3…). Tỉ số là

**A.**  **B.**  **C.**  **D.** 

**Câu 39.** Cho ba hạt nhân X, Y và Z có số nuclôn tương ứng là AX, AY, AZ với AX = 2AY = 0,5AZ. Biết năng lượng liên kết của từng hạt nhân tương ứng là ΔEX, ΔEY, ΔEZ với ΔEZ < ΔEX < ΔEY. Sắp xếp các hạt nhân này theo thứ tự tính bền vững giảm dần là

**A.** Y, X, Z **B.** X, Y, Z **C.** Z, X, Y **D.** Y, Z, X

**Câu 40.** Electron trong nguyên tử Hidrô chuyển từ mức năng lượng EP = −0,38eV xuống mức năng lượng thấp EL = −3,4eV. Khi đó phôtôn phát ra có bước sóng bằng

**A.** 0,31μm **B.** 0,41μm **C.** 0,51μm **D.** 0,61μm

**...Hết...**