

قائمة الاسئلة

امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول - للعام الجامعي 1446 هـ - كلية العلوم :: كيمياء غير عضوية (5) - (304103) - المستوى الرابع -تخصه بالسمين مسعد سعيد جميل

-) الأسر الالكتروني يعطي نفس نتيجة انبعاث البوزيترون
 - ا + صح
 - خطأ (2
- 2) میکانیکیة عمل counters proportional تعتمد علی:
 - Excitation of electrons (1
 - Ionization of electrons + (2
 - Transition of electrons (3
 - Transformation of electrons (4
- 3) current charge(q) = number of electrons / electron charge
 - 1) a
 - خطأ + أكف
- 4) time(t) = resistance(R) x electron charge
 - سح ___ (1
 - ِ غطأ + أ غطأ
- 5) Which of the following is radioactive:
 - 1) H-2
 - 2) Li-6
 - 3) B-10
 - 4) + C-13

- 6) أشعة ألفا أخطر من جاما وبيتا اذا تعرض لها الجسم من الخارج
 - 1) __ صح
 - + خطأ + (2
 - 7) أي جسيم داخل النواة يسمى:
 - Nuclide (1
 - Nucleon + (2
 - Neuclus (3
 - Neutron (4
 - 8) النظائر Isotopes لها نفس عدد النيترونات في أنويتها
 - 1) صح
 - (2 + خطأ
 - لا توجد علاقة
 - 9) النظائر Isotones لها نفس عدد النيترونات في أنويتها
 - 1) خطأ
 - + صح + (2
 - 3) لاتوجد علاقة
- 10) يكون التفاعل النووي endoergic عندما تكون قيمة الطاقة الناتجة المحسوبة Q بالموجب
 - ا) صح
 - 2) + خطأ
- 11) $\Delta m = \Sigma$ atomic masses of the products Σ atomic masses of the reactants
 - سح (1
 - خطأ + (2)
- 12) amu =
 - 1) 93100000 ev
 - 2) 3910000 ev
 - 3) + 931000000 ev
 - 4) 931000ev

المفحة 1 / 3



| الطَّاقة اللازمة لفصل مكونات النواة عن بعضها هي: | (13 |
|---|------|
| Q - (1 | · |
| Vc - (2 | |
| B.E + (3) | |
| $E\alpha$ - (4 | |
| نظائر لها نفس العدد الكتلي | (14 |
| Isobars + (1 | |
| Isotopes - (2 | |
| Isomass - (3 | |
| Isotones - (4 | |
| الأنوية غير المستقرة التي أعدادها الذرية أكثر من 60 تحبذ التفاعلات | (15 |
| 1) + الأنشطارية | |
| (2 - الاندماجية | |
| 3) - لاتتفاعل | |
| 4) - تصدر اشعاعات جاما | |
| لحساب نصف القطر النووي R نفترض أن نواة الذرة: | (16 |
| 1) | (-0 |
|) - النواة مضغوطة (2 | |
| 3) - النواة متجانسة الكثافة | |
| ر) 4) + کل ما ذکر | |
| في التفاعلات النووية أحيانًا يحدث تغيير لنوع العناصر الداخلة في التفاعل الى عناصر أخرى: | (17 |
| | (-, |
| ا) + صح 2) - خطأ | |
| أي من الخواص التالية مميز للعناصر المشعة: | (18 |
| odd-odd nuclides except 6 elements + (1 | (-0 |
| Z < 83 - (2 | |
| Z < n - (3 | |
| have magic numbers - (4 | |
| اذا كانت قيمة p/n أقل من قيمة الاستقر ارية فان النواة تميل الى اصدار | (19 |
| gamma radiation - (1 | (2) |
| Positron emission + (2 | |
| negatron emission - (3 | |
| Alpha particles - (4 | |
| ·) اذا كانت قيمة p/n أكبر من قيمة الاستقرارية فان النواة تميل الى اصدار | (20 |
| gamma radiation - (1 | (- " |
| Positron emission - (2 | |
| negatron emission + (3 | |
| Alpha particles - (4 | |
| التفاعلات النووية تتأثر بشكل بسيط بالضغط ودرجة الحرارة | (21 |
| | |
| 1) - صح 4) + خطأ | |
| قيمة متوسط طاقة الترابط النووي لكل نيوكليون تحدد استقرارية النواة | (22 |
| + (1 | |
| ك خطأ - (2 | |
| القيمة المنخفضة لقيمة nucleon/E.B تعني أن الذرة مستقرة و غير مشعة | (23 |
| | ` |
| 1) - صبح + خطأ + (2 | |
| ليست من وحدات قياس radioactivity | (24 |
| Curi - (1 | ` |

الصفحة 2 / 3



| dpm | - | (2 |
|-----|---|----|
| Bq | - | (3 |
| Mev | + | (4 |

| 25) | S | pecific . | Activit | y is the | Activity | produces | of 1g of | the radio | oactive element |
|-----|---|-----------|---------|----------|----------|----------|----------|-----------|-----------------|
| | | | | | | | | | |

| 1) | + | صىح |
|----|---|------|
| 2) | | 11-: |

| 2) يتم حساب عمر الصخور بقياس النشاطية النووية الشعاع عنصر: | 26 |
|--|----|
|--|----|

U-238 + (1 C-13 (2 C-14 (3 U-235 (4

جميع سلاسل تحلل اليورانيوم تنتهي بالنظير المشع للرصاص 209-Pb (27

> (1 (2

28)have the lowest specifec ionization:

- Alpha 1)
- 2) Beta
- 3) + Gamma
- 4) x-ray

(29

للتقليل من مخاطر الاشعاع المتسرب يجب الاهتمام بـ
1) - وجود جدار عازل للاشعاع
2) - البعد مسافة كبيرة عن منطقة التسرب الاشعاعي

+ الاثنان معا (3

من تطبيقات استخدام النظائر المشعة معرفة عمر الانسان الذي سيعيشه (30

عدد الأنوية المشعة أكبر من الأنوية غير المشعة (31)

(2

الطاقة اللازمة لتحميل القذيفة لاختراق النواة تكون أكبر من: (32)

> (1 (2

Vc +

B.E (3

Εα (4

60% من العناصر المستقرة تكون أنويتها من النوع: (33

> even-even (1

odd-odd (2

(3 even-odd

nothing (4

أكثر العناصر استقرارا هو:

Al-27 (1

Fe-56 + (2

(3 Cu-63

Ag-107 (4

الصفحة 3/3