

Jordan Raghad Schools Academy		أكاديمية مدارس رغد الأردن
العلامة: 40	اختبار الشهر الثاني المبحث: العلوم 40 دقيقة:مدة الامتحان	العام الدراسي 2022-2023 الاسم: اليوم: الأحد التاريخ: 2022/11/6
اسم وتوقيع المدققة: أمانة النصيرات	ملاحظة: عدد الصفحات (4) و عدد الأ (سئلة 12)	الصف: الثامن الشعبة: 1
السؤال الأول: اكتب المفاهيم والمصطلحات المناسبة في الفراغ: (/علامتان) (النواة): حيز كثيف متناو في الصغر يوجد في مركز الذرة. (مربع بانيت): مخطط يستخدم لتوقع الطرز الجينية المحتملة للأفراد الناتجة من تزاوج ما، ويعبر فيه عن الطرز الجينية للأبوين، والجاميات، والأفراد الناتجة. السؤال الثاني: اختار رمز الإجابة الصحيحة فيما يأتي: (/ 7 علامة)		
1. الزيجوت هو: (أ) حيوان منوي (ب) بويضة مخصبة (ج) بويضة (د) حبة لقاح 2. العوامل الوراثية التي أشار إليها العالم مندل في نتائج أبحاثه تعبر عن: (أ) الجينات (ب) حبوب اللقاح (ج) الجامينات (د) الخلايا 3. التكاثر الذي يؤدي إلى تنوع الصفات الوراثية للأفراد الناتجة هو: (أ) الجنسي (ب) اللاجنسي (ج) الخضري (د) التبرعم 4. نمط الوراثة الذي يعبر عن ظهور صفة الأليل السائد عند اجتماع أليلين غير متماثلين: (أ) السيادة التامة (ب) السيادة المشتركة (ج) السيادة غير التامة (د) السيادة غير المشتركة 5. العالم الذي اكتشف وجود النيوترونات داخل النواة: (أ) ثومسون (ب) رذرفورد (ج) شادويك (د) لويس 6. الجسيمات التي يحدد عددها العدد الذري لأي عنصر هي: (أ) النيوترونات (ب) البروتونات (ج) الشحنات (د) البوزترونات 7. يمثل الرقم الذي يكتب على يسار رمز العنصر من الأسفل: (أ) العدد الكتلي (ب) عدد النيوترونات (ج) مقدار الشحنة (د) العدد الذري		

طريقة التكاثر الخضري
(3 / علامات)

النبات	طريقة التكاثر الخضري
الكلا نشوا	بالأوراق
النعنع	ساق أرضية (الرايزوم)
الفراولة	الساق الجارية

السؤال الثالث: أذكر
للنباتات الآتية:

السؤال الرابع: أجري تلقيح خلطي بين نباتي قم السمكة كلاهما زهري الأزهار (غير متماثل
الصفة)، علماً أن أليل اللون الأحمر R أليل اللون الأبيض W، حدد الطرز الجينية للآباء و
الطرز الجينية للأبناء والطرز الشكلية للأبناء: (4 / علامات)

RW×RW

الطرز الجينية للآباء: (علامة)

RR , RW , RW , WW

الطرز الجينية للأبناء: (علامة)

أبيض ، زهري ، أحمر

الطرز الشكلية للأبناء: (علامة)

- ما نمط وراثته لون الأزهار في نبات قم السمكة: (علامة)
السيادة غير التامة

السؤال الخامس: من خلال دراستك لتركيب الزهرة في النباتات مغطاة البذور تأمل الشكل
المجاور،

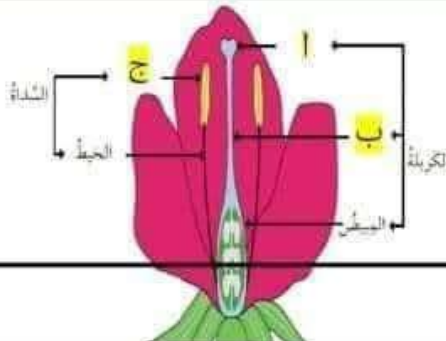
ثم أجب عن الأسئلة التالية:

(7 / علامات)

1. ما اسم الأجزاء التالية: (3 علامات)

أ: الميسم
ب: القلم
ج: المتك

2. في أي جزء يتم إنتاج كل من: (علامتان)
حبوب اللقاح: في المتك
البويضات: في المبيض



3. وضح آلية التكاثر التي تحدث في الزهرة: (علامتان)
1. تنتقل حبوب اللقاح من عضو الذكوري إلى عضو الأنثى
2. تبدأ حبة اللقاح بتكوين أنبوب لقاح يصل إلى البويضة في المبيض
3. تندمج نواة البويضة ونواة حبة اللقاح معا وتتكون بويضة مخصبة
4. تبدأ سلسلة من الانقسامات المتساوية لينمو الجنين في البذرة

السؤال السادس: مستعيناً بالجدول التالي قارن بين جسيمات الذرة:
(3 / علامات)

بروتونات	نيوترونات	إلكترونات	
p^+	n^0	e^-	الرمز والشحنة
داخل النواة في الذرة	داخل النواة في الذرة	تدور في الفراغ الموجود في الذرة	الموقع في الذرة

السؤال السابع: إذا كان العدد الكتلي لذرة عنصر ما 80 وعدد نيوتروناتها 45، جد العدد الذري للعنصر: (3 / علامات)

$$\text{Mass Number} = N(p^+) + N(n^0)$$

$$80 = N(p^+) + 45$$

$$N(p^+) = 35$$

$$\text{Atomic number} = N(p^+) = 35$$

- مستعيناً بالجدول الدوري المرفق ما اسم ورمز العنصر: (علامة)

بروم (Br)

السؤال الثامن: اكتب التوزيع الإلكتروني لعنصر الأرجون:
(/ علامة)

2,8,8

السؤال التاسع: مثل التوزيع الإلكتروني لعنصر الأكسجين:
(/ علامة)

السؤال العاشر: جد سعة مستوى الطاقة السابع:
(/ علامتان)

$$\text{Number of electrons} = 2(n)^2$$

$$n_7 = 2(7)^2$$

$$49 \times n_7 = 2$$

$$n_7 = 98 e$$

السؤال الحادي عشر: ضع إشارة صح أمام العبارة الصحيحة وإشارة خطأ أمام العبارة الخاطئة مع تصحيح العبارة الخاطئة:

3 /)

(علامات)

1. تساوي كتلة البروتونات كتلة الإلكترونات تقريباً (خطأ).
- تساوي كتلة البروتونات كتلة النيوترونات تقريباً
2. تمتاز السيادة التامة بأنه قد يظهر لدي أكثر من طرازان شكليان (خطأ).
- السيادة المشتركة أو السيادة التامة تظهر طرازان شكليان فقط
3. يمكن لذرتين من نفس العنصر أن لهما كتلتان مختلفتان (صح).

السؤال الثاني عشر: أكمل الجدول التالي:
(4 / علامات)

رمز العنصر	اسم العنصر
Si	سيليكون
C	كربون
Ag	فضة
I	يود

The image shows a standard periodic table of elements. The elements are arranged in rows (periods) and columns (groups). The colors of the elements are as follows:

- Group 1: Purple (H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr)
- Group 2: Orange (Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra)
- Groups 3-10: Green (Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Ga, Ge, As, Se, Br, Kr, Rb, Sr, Y, Zr, Nb, Mo, Tc, Ru, Rh, Pd, Ag, Cd, In, Sn, Sb, Te, I, Xe, Ba, La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Hf, Ta, W, Re, Os, Ir, Pt, Au, Hg, Tl, Pb, Bi, Po, At, Rn, Fr, Ra, Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr)
- Groups 11-12: Blue (Cu, Zn, Ga, Ge, As, Se, Br, Kr, Rb, Sr, Y, Zr, Nb, Mo, Tc, Ru, Rh, Pd, Ag, Cd, In, Sn, Sb, Te, I, Xe, Ba, La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Hf, Ta, W, Re, Os, Ir, Pt, Au, Hg, Tl, Pb, Bi, Po, At, Rn, Fr, Ra, Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr)
- Groups 13-18: Pink/Purple (B, C, N, O, F, Ne, Al, Si, P, S, Cl, Ar, Ga, Ge, As, Se, Br, Kr, Rb, Sr, Y, Zr, Nb, Mo, Tc, Ru, Rh, Pd, Ag, Cd, In, Sn, Sb, Te, I, Xe, Ba, La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Hf, Ta, W, Re, Os, Ir, Pt, Au, Hg, Tl, Pb, Bi, Po, At, Rn, Fr, Ra, Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr)
- Groups 19-20: Orange (K, Ca, Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Ga, Ge, As, Se, Br, Kr, Rb, Sr, Y, Zr, Nb, Mo, Tc, Ru, Rh, Pd, Ag, Cd, In, Sn, Sb, Te, I, Xe, Ba, La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Hf, Ta, W, Re, Os, Ir, Pt, Au, Hg, Tl, Pb, Bi, Po, At, Rn, Fr, Ra, Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr)

منتدى معلمي الاردن