

9

الصف التاسع

كيمياء

بنك أسئلة 44 سؤال
التوزيع الإلكتروني



ملاحظة : يتضمن بنك الأسئلة 44 سؤال على درس التوزيع الالكتروني والجدول الدوري.

1 التوزيع الالكتروني لعنصر الكلور ^{17}Cl هو :

أ. 2.8.5 ب. 2.7.8 ج. 2.8.7 د. 2.10.5

2 التوزيع الالكتروني لعنصر البوتاسيوم ^{19}K هو :

أ. 2.8.9 ب. 2.8.8.1 ج. 2.18.2 د. 2.8.8.3

3 التوزيع الالكتروني لعنصر البروم ^{35}Br هو :

أ. 2.8.8.8.8.1 ب. 2.8.18.5 ج. 2.8.18.8 د. 2.8.18.7

4 التوزيع الالكتروني لعنصر الارغون ^{36}Ar هو :

أ. 2.8.8.8.8 ب. 2.8.18.8 ج. 2.8.18.6 د. 2.8.8.18

5 التوزيع الالكتروني لعنصر اليود ^{53}I هو :

أ. 2.8.18.18.9 ب. 2.8.18.18.7 ج. 2.8.18.8.8.8 د. 2.8.18.18.5

6 العدد الذري لعنصر يقع في الدورة الثالثة والمجموعة 7A ، هو :

أ. 17 ب. 10 ج. 15 د. 16

7 التوزيع الالكتروني لعنصر يقع في الدورة الرابعة والمجموعة 1A ، هو :

أ. 2.8.8.18.1 ب. 2.8.8.1 ج. 2.8.8.1 د. 2.8.8.4

8 أي المجموعات التالية تمثل مجموعة ممثلة A :

أ. المجموعة 3 ب. المجموعة 8 ج. المجموعة 14 د. المجموعة 9

9 الذرة الأكبر حجم بين الآتية ، هي :

أ. ^{11}Na ب. ^{13}Al ج. ^{14}Si د. ^{17}Cl

الأستاذ مصطفى مكي | جروب الواتساب: 0788819621

الأستاذ مصطفى مكّي | جروب الواتساب: 0788819621

10 الذرة الأكبر حجم بين الآتية ، هي :

أ. $_{11}\text{Na}$ ب. $_{10}\text{Ne}$ ج. $_{19}\text{K}$ د. $_{3}\text{Li}$

11 عنصر الهيليوم $_{2}\text{He}$ يقع في الدورة الأولى والمجموعة ؟

أ. 1A ب. 2A ج. 3A د. 8A

12 أي الآتية يمثل التوزيع الالكتروني لعنصر من الغازات النبيلة :

أ. 2.8.3 ب. 2.8.1 ج. 2.8.8 د. 2.8.7

13 حجم الذرة في الدورة الواحدة من اليسار لليمين

أ. يقل ب. يزداد ج. يبقى ثابت د. يقل ثم يزداد

14 تقع الفلزات في المجموعة

أ. 1A ب. 2A ج. 5A د. (أ+ب)

15 العنصر الأكثر نشاط كيميائي هو :

أ. $_{11}\text{Na}$ ب. $_{10}\text{Ne}$ ج. $_{19}\text{K}$ د. $_{3}\text{Li}$

16 العنصر الأكثر نشاط كيميائي بين العناصر (الفلزات) الآتية ، هو :

أ. $_{10}\text{Ne}$ ب. $_{9}\text{F}$ ج. $_{8}\text{O}$ د. $_{7}\text{N}$

17 الفلزات القلوية الارضية هي عناصر المجموعة :

أ. 1A ب. 2A ج. 4A د. 5A

18 عنصر من عناصر المجموعة 1A ولا يعتبر من الفلزات هو :

أ. He ب. Na ج. H د. Mg

19 واحدة من الآتية لا تعتبر من خصائص عناصر المجموعة 1A :

أ. لامعة ب. صلبة ج. ذات درجة انصهار وغليان منخفضة د. تتفاعل بشدة مع الماء

20 يحفظ الصوديوم Na في :

أ. علبة مغلقة ب. تحت الماء ج. تحت الكاز د. تحت البيرافين

21 أي الفلزات الآتية يتفاعل مع الماء ببطء :

أ. Na ب. Li ج. K د. Cs

22 ينطبق ما يلي على الفلزات القلوية الأرضية :

أ. سريعة التفاعل مع الماء ب. تحمل ايون $1+$ ج. تتواجد على سطح الكرة الأرضية د. لا فلزات

23 عنصر من عناصر المجموعة 3A يعتبر شبه فلز :

أ. B ب. Al ج. Ga د. In

24 عنصر من عناصر المجموعة 3A يستخدم في صناعة هياكل الطائرات :

أ. B ب. Al ج. Ga د. In

25 المجموعة التي نجد فيها تنوعاً في استخدام العناصر هي :

أ. 1A ب. 2A ج. 3A د. 4A

26 العنصر الأكثر انتشاراً على القشرة الأرضية ويدخل في تركيب معدن الكواتز :

أ. S ب. Si ج. C د. Ge

27 أشهر مركب للنيتروجين N ، هو :

أ. الامونيا ب. حمض الكبريتيك ج. الصودا د. لا شيء مما ذكر

28 العنصر الذي يدخل في صناعة الأسمدة ، هو :

أ. النيتروجين ب. الفوسفات ج. الزرنيخ د. (أ+ب)

29 العنصر الضروري لإنتاج الطاقة من الغذاء في أجسام الكائنات الحية هو :

أ. الكبريت ب. الأكسجين ج. السيلينيوم د. التيلوريوم

30 التوزيع الالكتروني الذي يمثل عنصر ينتمي للمجموعة 7A :

أ. 2.8.5 ب. 2.8.4 ج. 2.8.7 د. 2.5

31 الهالوجينات هي عناصر المجموعة

أ. 1A ب. 2A ج. 4A د. 7A

32 عنصر يكون في الحالة الغازية أصفر اللون وشديد التفاعل ويستخدم في صناعة معجون الاسنان هو :

أ. الفلور ب. الكلور ج. البروم د. اليود

33 عنصر يكون في الحالة الغازية أخضر باهت اللون يستخدم في تعقيم المياه وصناعة المنظفات هو :

أ. الفلور ب. الكلور ج. البروم د. اليود

34 عنصر يكون في الحالة السائلة بني اللون يستخدم في صناعة المبيدات الحشرية هو :

أ. الفلور ب. الكلور ج. البروم د. اليود

35 عنصر يكون في الحالة الصلبة أسود اللون ولامع يستخدم كمعقم ، هو :

أ. الفلور ب. الكلور ج. البروم د. اليود

36 عنصر من الغازات النبيلة وينتهي بالتوزيع الالكتروني 2 ، هو :

أ. He ب. Ne ج. Ar د. Kr

37 عنصر يستخدم في تعبئة بالونات الرصد الجوي والمنطاد :

أ. He ب. Ne ج. Ar د. Kr

38 التوزيع الالكتروني للأيون $13Al^{+3}$ ، هو :

أ. 2.8.3 ب. 2.8.6 ج. 2.8 د. 2.8.5

39 التوزيع الالكتروني للأيون $15P^{-3}$ هو :

أ. 2.8.2 ب. 2.8.8 ج. 2.8.3 د. 2.8.5

الأستاذ مصطفى مكي | جروب واتساب: 0788819621

الإجابات

10	9	8	7	6	5	4	3	2	1
ج	أ	ج	ب	أ	ب	ب	د	ب	ج
20	19	18	17	16	15	14	13	22	11
ج	ب	ج	ب	ب	ج	د	أ	ج	د
30	29	28	27	26	25	24	23	22	21
ج	ب	د	أ	ب	د	ب	أ	ج	ب
40	39	38	37	36	35	34	33	32	31
أ	ب	ج	أ	أ	د	ج	ب	أ	د
						44	43	42	41
						ج	د	ب	ج



يمطيك ألف عافيت يا فخم



تابع شرح المادة على منصة أساس من خلال البطاقة
وعليها عرض لمدة أسبوع لحق العرض يا غالي
تواصل واتساب لطلب البطاقة 0788819621

أساس
منصة أساس التعليمية

فهم ال...
MAX

أي ثلاث مواد بـ 20 دينار
لطلاب الصفوف الأساسية

أ. مصطفى مكي
كيمياء

06 222 9990 0799 797 880

أساس
منصة أساس التعليمية

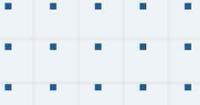
عرض...
أكتوبر
شهر الانتصارات

أ. مصطفى مكي
الكيمياء

اشترِ بطاقة الصف التاسع أو الصف العاشر
مع دوسية

بـ 14 دينار
التوصيل مجاناً





فيديوهات شرح المادة بشكل كامل على بطاقات أساس



06 222 9990

0799 797 880

