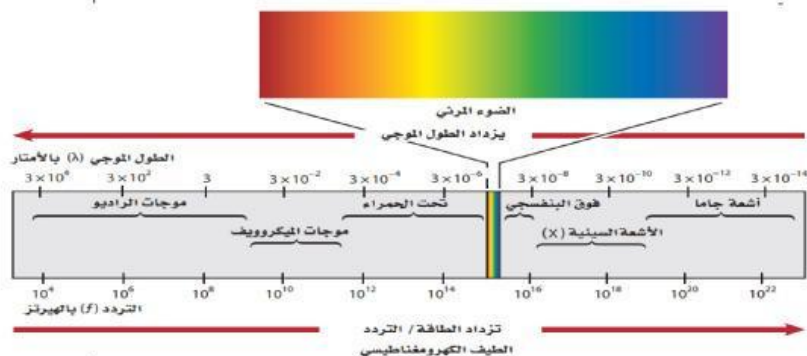




أختر الإجابة الصحيحة فيما يأتي :

من خلال الشكل السابق اجب عن الأسئلة من 1 إلى 3

1

الأشعة الأكبر في التردد

أ	اشعة جاما	ب	تحت الحمراء	ح	السينية	د	الراديو
2	أي الموجات لها طول موجي أطول أشعة						
أ	اشعة جاما	ب	تحت الحمراء	ح	السينية	د	الراديو
3	أي الموجات لها طاقة أكبر						
أ	اشعة جاما	ب	تحت الحمراء	ح	السينية	د	الراديو
4	مدى قابلية ذرات العنصر على جذب الإلكترونات في الرابطة الكيميائية .						
أ	الرابطة الايونية	ب	الكهروسالبية	ج	الرنين	د	التجهين
5	الطاقة اللازمة لإنترع الكترون من ذرة العنصر في الحالة الغازية						
أ	الرابطة الايونية	ب	الكهروسالبية	ج	طاقة التأين	د	الشبكة البلورية
6	كم رابطة من النوع باي توجد في الرابطة الثلاثية						
أ	1	ب	2	ج	3	د	4
7	عملية خلط المستويات الفرعية لتكوّن مستويات مهجنة جديدة متماثلة.						
أ	الكم	ب	الفوتون	ج	الرنين	د	التجهين
8	الإسم العلمي للماء						
أ	أكسيد النيتروجين	ب	أكسيد ثنائي الهيدروجين	ج	الهيدرازين	د	كربونات الصوديوم

9	المركب الايوني الذي يوصل محلولة التيار الكهربائي						
أ	الالكتروليت	ب	الفوتون	ج	الرنين	د	الكم
10	ما أكبر عدد من الإلكترونات يمكن ان يوجد في مستوى الطاقة الرئيسي الثالث						
أ	20	ب	50	ج	30	د	18
11	ما أكبر عدد من الإلكترونات يمكن ان يوجد في مستوى الطاقة الرئيسي الرابع						
أ	18	ب	32	ج	40	د	50
12	مركب يحتوي على عدد معين من جزيئات الماء المرتبطة بذراته .						
أ	الملح المائي	ب	التهجين	ج	النسبة المولية	د	الصيغة الكيميائية
13	حاله تحدث عندما يكون هناك احتمال لرسم اكثر من تركيب لويس لشكل الجزيئ او الايون .						
أ	الالكتروليت	ب	الفوتون	ج	الرنين	د	الكم
14	فرق الكهروسالبية للإلكترونات الرابطة بين ذرتين متماثلتين تساوي.....						
أ	اكبر من 1.7	ب	بين 1.7 الى 0.4	ج	0.4	د	صفر
4	تعتمد الحسابات الكيميائية على.....						
أ	النسب المولية	ب	قانون حفظ الطاقة	ج	قانون حفظ الكتلة	د	ثابت بلانك
15	مجموع كتل المواد المتفاعلة..... مجموع كتل المواد الناتجة من التفاعل .						
أ	ضعف	ب	يساوي	ج	نصف	د	لا يتغير
16	أي الغازات الثنائية الذرات فيما يأتي له اقصر رابطة بين ذرتية .						
	O ₂	ب	N ₂	ج	Cl ₂	د	HI
17	اثبت وجود علاقة بين طاقة الكم وتردد الإشعاع المنبعث :						
	اينشتين	ب	بلانك	ج	رذرفورد	د	هايزنبرج
18	أكثر العناصر وفرة في جسم الإنسان حيث يشكل 65 % من كتلته						

أ	الهيدروجين	ب	الكربون	ج	الأكسجين	د	النيتروجين
19	كلما زاد طول الرابطة طاقة تفككها						
	تقل	ب	تزداد	ج	تضاعفت	د	لم تتغير
20	عندما تكون كمية الهواء محدودة يكون لون اللهب						
أ	أصفر	ب	أخضر	ج	أزرق	د	أحمر
21	الصيغة الكيميائية لأكسيد الماغنسيوم .						
أ	MgO ₂	ب	Mg ₂ O ₃	ج	Mg ₂ O	د	MgO
22	الصيغة الكيميائية لأكسيد الماغنسيوم .						
أ	CaO ₂	ب	Ca ₂ O ₃	ج	Ca ₂ O	د	CaO
23	الصيغة الكيميائية لكلوريد الماغنسيوم						
أ	MgCl ₂	ب	Mg ₂ Cl ₃	ج	Mg ₂ Cl	د	MgCl
24	الصيغة الكيميائية لفوسفات الألومنيوم .						
أ	AlPO ₄	ب	Al ₃ (PO ₄) ₃	ج	NH ₄ PO ₄	د	AlF ₃
25	الصيغة الكيميائية لـ هيدروكسيد الصوديوم						
أ	NaCl	ب	NaOH	ج	KOH	د	LiOH
26	الصيغة الكيميائية لـ خامس أكسيد ثنائي الفوسفور						
أ	P ₂ O ₅	ب	P ₂ O ₃	ج	P ₃ O ₂	د	PO ₄
27	مركب عضوي مكون من 75% كربون و25% هيدروجين فإن الصيغة الأولية لهذا المركب هي , H=1 g/mol C= 12 g/mol						
أ	CH ₃	ب	CH ₂	ج	CH ₄	د	C ₂ H ₃
28	تعتمد قوة الرابطة التساهمية على						
أ	طول الرابطة	ب	نوع الذرة	ج	حجم الذرة	د	عدد الذرات

29	عنصر عدده الذري 7 يقع في الدورة						
أ	الأولى	ب	الثانية	ج	الثالثة	د	الرابعة
30	رتب العناصر تصاعديا وفق العدد الذري هو العالم						
	مندليف	ب	نيولاندز	جـ	لافوازيه	د	موزلي
31	ملح مائي يحتوي على 0.05 mol من الماء لكل 0.01 mol من الملح اللامائي فإن صيغة الملح.						
أ	AB.H ₂ O	ب	AB.5H ₂ O	جـ	AB.3H ₂ O	د	AB.2H ₂ O
32	جزئ CH ₄ يحدث به تهجين من نوع :						
أ	sp ³ d	ب	sp ³	جـ	sp ²	د	sp
33	يستخدم عنصر..... في صناعة البطاريات .						
أ	الليثيوم	ب	الكالسيوم	جـ	الصوديوم	د	السيلكون
34	تسبب ايوناته الإعاقة في التعليم والغيوبة وقد تؤدي للموت .						
	النحاس	ب	الرصاص	جـ	الحديد	د	الذهب
35	في التفاعل $2CH_4 + S_8 \longrightarrow 2CS_2 + 4H_2S$ احسب عدد مولات CS ₂ الناتجة عن تفاعل 2 mol من S ₈						
أ	1 mol	ب	2 mol	ج	3 mol	د	4 mol
36	أكبر العناصر كهرو سالبية عنصر						
أ	الفلور	ب	السيزيوم	ج	الفرانسيوم	د	الماغنسيوم
37	أثبت وجود علاقة بين طاقة الكم وتردد الإشعاع المنبعث :						
	اينشتين	ب	بلاتك	جـ	رذرفورد	د	هايزنبرج
38	جزئ CH ₄ يحدث به تهجين من نوع :						
	sp ³ d	ب	sp ³	جـ	sp ²	د	sp
39	جزئ الماء H ₂ O يحدث به تهجين من نوع :						

	sp ³ d	ب	sp ³	ج	sp ²	د	sp
40	قوة كهروستاتيكية تجذب الأيونات ذات الشحنات المختلفة في المركب الأيوني						
أ	الرنين		الرابطة الأيونية		الآلكتروليت		الكهروسالبية
41	النسبة بين اعداد المولات لأي مادتين في المعادلة الكيميائية الموزونة						
أ	الكم	ب	الفوتون	ج	الرنين	د	النسبة المولية
42	جسيم لا كتلة له ويحمل كمّاً من الطاقة .						
أ	الكم	ب	الفوتون	ج	الرنين	د	النسبة المولية
43	كمية المادة الناتجة التي يتم الحصول عليها عملياً من التفاعل .						
أ	المردود الفعلي	ب	المردود النظري	ج	المادة الفائضة	د	المادة المحددة
44	أي المستويات الثانوية التالية أعلى في الطاقة						
أ	2 S	ب	3 S	ج	3 d	د	4 S
45	تتكون الأشعة فوق البنفسجية لذرة الهيدروجين عندما ينتقل الإلكترون من المستويات العليا الى						
أ	n=1	ب	n=2	ج	n=3	د	n=4
46	تنبأ بوجود عناصر غير مكتشفة وحدد خواصها هو العالم						
	مندليف	ب	موزلي	ج	جون نيولاندز	د	بالمر
47	موجة ترددها 10^8 Hz اذا علمت أن سرعة الضوء 3×10^8 m/s فإن الطول الموجي يساوي						
	3×10^{16} m	ب	3m	ج	4m	د	6m
48	إذا كان عدد المواد في المعادلة الكيميائية يساوي 4 فإن عدد النسب المولية يساوي						
أ	4	ب	8	ح	12	د	20
49	إذا كانت الكتلة المولية لمركب 28 g/mol والصيغة الأولية له CH_2 ، ما صيغته الجزيئية ؟ علماً أن $\text{H}=1 \text{ g/mol}$ $\text{C}=12 \text{ g/mol}$						
أ	C_4H_8	ب	C_4H_{12}	ح	C_3H_4	د	C_2H_4
50	المادة التي تحدد سير التفاعل وكمية المادة الناتجة .						
أ	المردود الفعلي	ب	المردود النظري	ج	المادة الفائضة	د	المادة المحددة للتفاعل

انتهت الأسئلة
بالتوفيق والنجاح