

نموذج اجابة الاختبار التجريبي
كيمياء باللغة الفرنسية الصفحة الثالث الثانوي

Q. Numéro	La réponse correcte	La réponse correcte
1	(b)	Résiste à la corrosion et a une dureté
2	(d)	La polymérisation du composé propylène
3	(c)	0,8 atm
4	(a)	Na_2CO_3
5	(b)	Produit de l'addition de 1 mole de HBr a 1 mole de 2-méthyle -2-butène
6	(b)	Spontanée ; f.é.m. = +1,1 V
7	(d)	Un morceau de Magnésium + l'acide chlorhydrique dilué
8	(c)	Na_2CO_3
9	(a)	NaOH
10	(b)	(1) hydrogénation, (A) hexane cyclique
11	(c)	$\text{X}_2(\text{SO}_4)_3 \longrightarrow \text{XSO}_4$
12	(b)	Le troisième
13	(d)	1,25 M
14	(d)	$\text{N}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} = 2\text{NO}_{(g)}$
15	(b)	A : Benzène , B : méthane , C : alcène ramifié
16	(d)	Le haut fourneau puis le four ouvert

نموذج اجابة الاختبار التجريبي
كيمياء باللغة الفرنسية الصفحة الثالث الثانوي

17	(b)	(B) est utilisé dans l'industrie du soie, (E) son sel est utilisé pour conserver les aliments.
18	(a)	La concentration de l'électrolyte reste constante
19	(c)	(A) Dans les radiateurs des voitures, (B) dans les valvules synthétisées du cœur
20	(d)	$K_2SO_3 - KNO_2$
21	(c)	Chauffage intense avec refroidissement rapide puis polymérisation puis halogénéation
22	(a)	L'augmentation de la concentration des ions d'argent dans la demi-cellule de la cathode
23	(d)	2-méthyle butanal ; pentanone
24	(b)	L'ajout de l'acide sulfurique dilué puis on chauffe le produit
25	(a)	(X) : un aldéhyde, (Y) : un éther.
26	(c)	La concentration de cation de sodium augmente
27	(a)	L'élément dont sa masse atomique est plus petit que celui qui le précède
28	(d)	a) FeO ; $FeSO_4$; $Fe(OH)_3$
29	(b)	PH de la solution électrolytique diminue

نموذج اجابة الاختبار التجريبي
كيمياء باللغة الفرنسية الصف الثالث الثانوي

30	(a)	a) Le degré d'ébullition du composé (B) est plus grand que le degré d'ébullition de (A)
31	(d)	$\text{Pb}(\text{NO}_2)_2$
32	(c)	3-méthyle-2-phényl-2-héxène
33	(d)	La calcination
34	(d)	A avec C et C est relié au métal à purifié
35	(b)	14,81
36	(d)	(A) : $\text{C}_3\text{H}_7\text{CHO}$, (B) : $\text{C}(\text{CH}_3)_3\text{OH}$
37	(d)	5,1
38	(a)	Na_3PO_4
39	(d)	3
40	(c)	Intermétallique seulement.
41	(b)	$\text{NH}_4\text{NO}_3 > \text{NaCl} > \text{CH}_3\text{COOK}$
42	(d)	Propane
43	(a)	-1,1 V
44	(a)	$C > B > A$
45	(c)	0,320 g
46	(b)	10 moles
47		- Le moment magnétique de Y^{3+} est plus grand que celui de X^{3+} Y^{3+} renferme un nombre d'électrons (d^5) plus grand que celui dans X^{3+} (d^4)
48		1- 3 moles de NaOH 2- 5 moles de H_2

نموذج اجابة الاختبار التجريبي
كيمياء باللغة الفرنسية الصفحة الثالث الثانوي

49	$2F \rightarrow 207g$ $XF \rightarrow 8.28g$ $0.08F = \text{Quantité d'électricité}$ $3F \rightarrow 1\text{mol}$ $0.08 \rightarrow X\text{mol}$ $= \frac{0.08}{3} = 0.0266 \text{ mol}$
50	$pOH = 14 - 8 = 6$ $2[OH^-] = 1 \times 10^{-6} \quad [OH^-] = 10^{-6}:2 = 0,5 \times 10^{-6}$ $K_{sp} = 0,5 \times 10^{-6} \times (10^{-6})^2 = 5 \times 10^{-19}$