



مواد كيميائية يجب التخلص منها

Nom	Formule chimique
Acide nitrique	HNO_3
Acide picrique	$\text{C}_6\text{H}_3\text{N}_3\text{O}_7$
Benzène	C_6H_6
Bichromate de potassium ou dichromate de potassium	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
Cadmium	Cd
Chlorate de potassium	KClO_3
Dérivés nitrés du phénol	
Dibrome	Br_2
Ether (éther éthylique ou éthoxyéthane)	$\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$
Mercure et ses dérivés	Hg et HgX
Méthanal ou formaldéhyde ou aldéhyde formique	CH_2O
Méthanol	CH_3OH
Nitrate d'ammonium solidifié	NH_4NO_3
Perchlorate de potassium	KClO_4
Pétrole	
Phénol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$
Phosphore	P
Plomb et ses dérivés	Pb et PbX
Potassium	K
Sodium	Na
Tétrachlorure de carbone	CCl_4
Toluène	C_7H_8
Xylène	C_8H_{10}

المواد الكيميائية المطلوبة في الثانويات

Nom du produit Chimique	Formule
Acétate de sodium	CH_3COONa
Acide acétique $\rho=1,05 \text{ Kg/L}$	$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$
Acide butanoïque	$\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$
Acide Chlorhydrique	HCl
Acide méthanoïque	CH_2O_2
Acide Oxalique	$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$
Acide salicylique	$\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_3$
Acide Sulfurique	H_2SO_4
Ammoniac	NH_3
Bicarbonate de sodium	NaHCO_3
Bleu de bromothymol	$\text{C}_{27}\text{H}_{28}\text{Br}_2\text{O}_5\text{S}$
Bromure de cuivre (I)	Cu Br_2
Carbonate de calcium	CaCO_3
Carbonate de sodium	Na_2CO_3
Chlorure d'aluminium	AlCl_3
Chlorure d'ammonium	NH_4Cl
Chlorure de fer (III)	FeCl_3
Chlorure de Fer (II)	FeCl_2
Chlorure de magnésium	MgCl_2
Chlorure de sodium	NaCl
Chlorure de thionyle	SOCl_2
Chlorure de calcium	CaCl_2
Diode	I_2
DNPH	$\text{C}_6\text{H}_6\text{N}_4\text{O}_4$
Eau de Chaux	Ca(OH)_2
Eau distillée	H_2O
Eau oxygénée	H_2O_2
Empois d'amidon	$(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$
Éthanol 95 °	$\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$
Fleur de soufre	S
Grenaille de zinc	Zn
Hélianthine	$\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{N}_3\text{NaO}_3\text{S}$
Huile de table	

Hydrogenosulfite de sodium	NaHSO_3
Hydroxyde d'ammonium	NH_4OH
Hydroxyde de potassium	KOH
Hydroxyde de sodium	NaOH
Iodure de potassium	KI
Lame de zinc	Zn
Lame de cuivre	Cu
Liquide de Fehling	$\text{Cu}(\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6)_2$
Mousse de platine	pt
Nitrate d'argent	AgNO_3
Nitrate de cuivre II	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
Nitrate de potassium	KNO_3
Nitrate de sodium	NaNO_3
Nitrate de zinc	$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
Pentachlorure de phosphore	PCl_5
Pentaoxyde de diphosphore	P_2O_5
Permanganate de potassium	KMnO_4
Peroxydisulfate d'ammonium	$(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$
Phénolphthaléine	$\text{C}_{20}\text{H}_{14}\text{O}_4$
Pierre ponce	
Poudre d'aluminium	Al
Poudre de cuivre	Cu
Poudre de fer	Fe
Poudre de zinc	Zn
Réactif de Schiff	
Réactif de Tollens	$([\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ ; \text{NO}_3^-)$
Rouge de méthyle	
Ruban de magnésium	Mg
Savon	
Sel de table	NaCl
Sel de Mohr	$(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$
Solution étalon pH=4-7 et 10	
Saccharose (sucre)	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
Sulfate de cuivre anhydre	CuSO_4
Sulfate de cuivre (II) Pentahydraté	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
Sulfate de Fer (II)	FeSO_4

Sulfate de Magnésium	MgSO_4
Sulfate de sodium	Na_2SO_4
Sulfure de sodium	Na_2S
Thiosulfate de sodium	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
Vitamine C	$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$
Vinaigre blanc	

المواد الكيميائية المطلوبة في المتوسطات

Nom	Formule chimique
Amidon	
Carbonate de calcium	CaCO_3
Charbon actif	C
Chlorure d'ammonium	NH_4Cl
Chlorure de baryum	BaCl_2
Chlorure de sodium (SEL DE TABLE)	NaCl
Comprimés de vitamine C	$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$
Cristaux de diiode	I_2
Cristaux de sulfate de cuivre anhydre	CuSO_4
Cristaux de sulfate de cuivre pentahydraté	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
Eau de chaux	$\text{Ca}(\text{OH})_2$
Ethanol (alcool)	$\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$
Fil de cuivre	Cu
Glycérine	$\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$
Grenailles de zinc	Zn
Huile végétale (huile d'olive)	
Hydroxyde de potassium	KOH
Hydroxyde de sodium	NaOH
indicateur coloré (phénolphthaléine et bleu de bromothymol)	
Iodure de potassium	KI
Laine de fer	Fe
Lame d'aluminium	Al
Lame de zinc	Zn
Limaille de fer	Fe
Liqueur de Fehling	
Méthyl rouge	
Nitrate d'argent (I)	AgNO_3
Nitrate de baryum	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
Nitrate de cuivre (II)	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
Nitrate de fer (II)	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
Nitrate de sodium	NaNO_3
Oxyde de calcium	CaO
Oxyde de magnésium	MgO
Papier Indicateur	
Permanganate de potassium	KMnO_4

Phénol phtaléiné	
Phosphate de sodium	Na_3PO_4
Pont salin	
Ruban de magnésium	Mg
Saccharose (sucre)	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
Sachet de thé	
Solution acide chlorhydrique concentrée	HCl
Solution acide éthanoïque (acétique) ou bouteille de vinaigre blanc	$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$
Solution acide sulfurique concentrée	H_2SO_4
Solution de bleu de bromothymol	
Solution eau oxygénée	H_2O_2
Soufre	S
Sulfate de fer (II)	FeSO_4
Sulfate de magnésium	MgSO_4
Sulfate de zinc	ZnSO_4
Sulfite de sodium	Na_2SO_3
Teinture d'iode	
Vernis à ongles	