

CW 1.1 LES 24 SUBSTANCES À IDENTIFIER

Substances			
Catégories	Codes	Noms	Symboles ou formules
Solides durs	S1	Aluminium	Al
	S2	Carbone	C
	S3	Cuivre	Cu
	S4	Fer	Fe
	S5	Magnésium	Mg
	S6	Nickel	Ni
	S7	Plomb	Pb
	S8	Soufre	S
	S9	Zinc	Zn
Solides en poudre	P1	Sulfate de cuivre	CuSO ₄
	P2	Nitrate de baryum	Ba(NO ₃) ₂
	P3	Chlorure de sodium	NaCl
	P4	Nitrate de strontium	Sr(NO ₃) ₂
	P5	Chlorure de calcium	CaCl ₂
	P6	Nitrate de potassium	KNO ₃
	P7	Nitrate de lithium	LiNO ₃
Liquides	L1	Eau distillée	H ₂ O
	L2	Éthanol*	C ₂ H ₆ O
	L3	Glycérine	C ₃ H ₈ O ₃
	L4	Acide dilué (ex. : solution d'acide acétique)	(ex. : CH ₃ COOH)
	L5	Base diluée (ex. : solution d'hydroxyde de sodium)	(ex. : NaOH)
Gaz	G1	Dioxyde de carbone	CO ₂
	G2	Dihydrogène	H ₂
	G3	Dioxygène	O ₂

* Au laboratoire, remplacer l'éthanol par du méthanol, car la vente d'éthanol pur est interdite.
Comme les deux substances ont des propriétés très semblables, la substitution ne pose pas de problème.