

Pour chaque nom ci-dessous : 1° indique la formule, 2° le 2<sup>ème</sup> nom si c'est un acide, 3° Désigne la catégorie par 3 lettres minuscules : cps=corps pur simple ; org=corps pur composé organique ; oxy=oxyde ; hyd=hydroxyde ; bas=base, sel=sel ; aci=acide

Indique l'état par une lettre majuscule entourée S=solide, L=liquide, G=gaz)

1a) méthane b) dichromate d'argent c) sulfure d'ammonium d) acide cyanhydrique e) monoxyde de carbone	2a) phosphate de sodium b) iodure de magnésium c) sulfite d'or (IV) d) acide nitreux e) monoxyde de diode	3a) nitrure de magnésium b) acide sulfhydrique c) hydroxyde de fer (II) d) oxyde d'aluminium e) bromite d'argent
4a) ammoniac b) cyanure de cuivre (II) c) acide acétique d) acide chromique e) difluorure d'oxygène	5a) perchlorate de sodium b) sulfure de magnésium c) hypochlorite de fer (III) d) acide nitrique e) dioxyde de silicium	6a) sulfite de magnésium b) acide permanganique c) dioxygène d) oxyde de zinc e) nitrate d'argent
7a) phosphate de plomb (IV) b) hydroxyde de lithium c) nitrure d'ammonium d) acide carbonique e) trioxyde de soufre	8a) dichromate de sodium b) bromure de magnésium c) phosphate d'ammonium d) acide bromhydrique e) heptoxyde de diazote	9a) carbonate de magnésium b) acide phosphoreux c) hypoiodite d'aluminium d) oxyde de mercure (I) e) phosphite d'ammonium
10a) éthanol b) difluorure d'oxygène	c) ammoniac d) dichromate d'ammonium	e) tétrabromure de carbone f) oxyde d'aluminium