

<p>Nomenclature (série 1)</p> <p>a) hydroxyde de magnésium</p> <p>b) sulfite d'ammonium</p> <p>c) hémioxyde de chlore</p> <p>d) acide chlorique</p> <p>e) iodure d'hydrogène</p>		<p>Nomenclature (série 2)</p> <p>a) oxyde de plomb (IV)</p> <p>b) hémitrioxyle d'azote</p> <p>c) ammoniac</p> <p>d) permanganate d'aluminium</p> <p>e) chlorure de fer (III)</p>		<p>Nomenclature (série 3)</p> <p>a) méthane</p> <p>b) hydroxyde d'ammonium</p> <p>c) hydrogénosulfure de magnésium</p> <p>d) acide iodhydrique</p> <p>e) dioxyde de silicium</p>	
<p>Nomenclature (série 4)</p> <p>a) dihydrogénophosphate de plomb (IV)</p> <p>b) hydroxyde de lithium</p> <p>c) sulfure d'ammonium</p> <p>d) acide carbonique</p> <p>e) trioxyde de soufre</p>		<p>Nomenclature (série 5)</p> <p>a) dichromate de sodium</p> <p>b) bromure de magnésium</p> <p>c) hydrogénophosphate d'ammonium</p> <p>d) acide bromhydrique</p> <p>e) hémihéptoxyde d'azote</p>		<p>Nomenclature (série 6)</p> <p>a) hydrogénocarbonate de magnésium</p> <p>b) acide borique</p> <p>c) hypoiodite d'aluminium</p> <p>d) oxyde de mercure (I)</p> <p>e) phosphite d'ammonium</p>	
<p>Nomenclature (série 7)</p> <p>a) hydrogénophosphite de potassium</p> <p>b) acide hypochloreux</p> <p>c) permanganate d'aluminium</p> <p>d) oxyde d'argent</p> <p>e) sulfure de potassium</p>		<p>Nomenclature (série 8)</p> <p>a) chromate d'ammonium</p> <p>b) acide iodhydrique</p> <p>c) hydrogénosulfure de magnésium</p> <p>d) oxyde d'étain (IV)</p> <p>e) chlorite d'aluminium</p>		<p>Nomenclature (série 9)</p> <p>a) hydrogénocarbonate d'aluminium</p> <p>b) perbromate d'ammonium</p> <p>c) hémipentoxyde d'azote</p> <p>d) acide sulfureux</p> <p>e) iodure de platine (IV)</p>	
<p>Nomenclature (série 10)</p> <p>a) hydroxyde de béryllium</p> <p>b) dihydrogénophosphite d'ammonium</p> <p>c) hémipentoxyde de chlore</p> <p>d) acide hypoiodéux</p> <p>e) sulfure de lithium</p>		<p>Nomenclature (série 11)</p> <p>a) acide fluorhydrique</p> <p>b) acide bromeux</p> <p>c) acide borique</p> <p>d) acide phosphorique</p> <p>e) hydrogénocarbonate de magnésium</p>		<p>Nomenclature (série 12)</p> <p>a) hydrogénochromate d'aluminium</p> <p>b) dichromate de potassium</p> <p>c) permanganate de calcium</p> <p>d) oxyde de fer (II)</p> <p>e) monoxyde de soufre</p>	