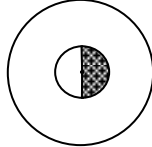
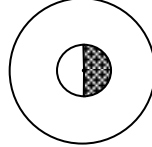
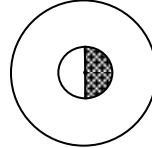


ΔΙΠΛΗ ΑΝΤΙΚΑΤΑΣΤΑΣΗ σε μικροκλίμακα

ΙΖΗΜΑΤΑ	<ul style="list-style-type: none"> • Αλογονούχα άλατα: AgCl, AgBr, AgI, PbI_2 • Θειικά άλατα (SO_4^{2-}): BaSO_4, CaSO_4, PbSO_4 • Ανθρακικά άλατα (CO_3^{2-}): εκτός από K_2CO_3, Na_2CO_3, $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$. • Θειούχα άλατα (S^{2-}): εκτός από K_2S, Na_2S, $(\text{NH}_4)_2\text{S}$. • Υδροξείδια μετάλλων (OH^-): εκτός από KOH, NaOH, $\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 	<ul style="list-style-type: none"> • HF, HCl, HBr, HI, H_2S, HCN • NH_3, SO_2, CO_2 	ΑΕΡΙΑ								
		<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="text-align: left;">Όταν προκύπτει...</th> <th style="text-align: left;">...γράφουμε</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>✓ H_2CO_3</td> <td>$\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$</td> </tr> <tr> <td>✓ H_2SO_3</td> <td>$\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$</td> </tr> <tr> <td>✓ NH_4OH</td> <td>$\text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3$</td> </tr> </tbody> </table>		Όταν προκύπτει...	...γράφουμε	✓ H_2CO_3	$\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$	✓ H_2SO_3	$\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$	✓ NH_4OH	$\text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3$
	Όταν προκύπτει...	...γράφουμε									
✓ H_2CO_3	$\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$										
✓ H_2SO_3	$\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$										
✓ NH_4OH	$\text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3$										

Χημική εξίσωση (γράψτε με μαρκαδόρο)

	<p>2 σταγόνες NaBr (aq) + 1 σταγόνα AgNO_3 (aq)</p>	
	<p>2 σταγόνες CuSO_4 (aq) + 1 σταγόνα NaOH (aq)</p>	
	<p>2 σταγόνες NaCl (aq) + 1 σταγόνα $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ (aq)</p>	
	<p>2 σταγόνες KI (aq) + 1 σταγόνα $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ (aq)</p>	
	<p>2 σταγόνες FeSO_4 (aq) + 1 σταγόνα NaOH (aq)</p>	
	<p>2 σταγόνες $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ (aq) + 1 σταγόνα H_2SO_4 (aq)</p>	
	<p>2 σταγόνες FeCl_3 (aq) + 1 σταγόνα NaOH (aq)</p>	
	<p>Σκόνη NaHCO_3 (s) ή CaCO_3 ή Na_2CO_3 + 2 σταγόνες HCl (aq)</p>	
	<p>Σκόνη NH_4Cl (s) + 2 σταγόνες NaOH (aq)</p> <p>← πεχαμετρικό χαρτί</p>	<p>Πλησιάζω πεχαμετρικό χαρτί πάνω από τα αντιδρώντα, <u>χωρίς</u> να έλθει σε επαφή με αυτά.</p>
	<p>Σκόνη Na_2S (s) + 2 σταγόνες HCl (aq)</p> <p>← πεχαμετρικό χαρτί</p>	<p>Πλησιάζω πεχαμετρικό χαρτί πάνω από τα αντιδρώντα, <u>χωρίς</u> να έλθει σε επαφή με αυτά.</p>