



2.2 LA SALINITAT DE L'AIGUA

El **nitrat de plata** és un reactiu que reacciona amb la sal dissolta a l'aigua i es forma un precipitat blanc (com un nuvoret). Com més precipitat es forma, més salada és una aigua.

Alerta!: el nitrat de plata taca molt, tant la pell com la roba.

Material:

- Tubs d'assaig (tants com mostres a analitzar)
- Xeringues (tantes com mostres)
- Ampolla amb aigua destil·lada
- Ampolla per a residus
- Proveta
- Nitrat de plata
- Sal
- Mostres d'aigua

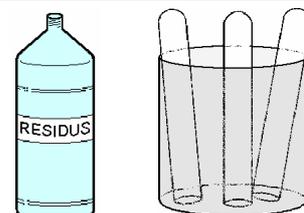
Prova de control

1. Agafa el tub d'assaig que no està pintat i omple'l fins a la meitat amb aigua destil·lada.	2. Afegeix-hi 3 gotes de nitrat de plata i observa si es forma un precipitat blanc (núvol blanquinós).	3. A continuació afegeix-hi una mica de sal. Observa el què passa i posa una X a les caselles corresponents.

MOSTRA	S'ha format el precipitat blanc?	
Aigua destil·lada	<input type="checkbox"/> Sí	<input type="checkbox"/> No
Aigua destil·lada + sal	<input type="checkbox"/> Sí	<input type="checkbox"/> No

Atenció!

Aboca el líquid dels tubs d'assaig a l'ampolla de residus i no tornis a fer servir els tubs que ja has utilitzat.





Anàlisi de la salinitat de diferents aigües

<p>1. Utilitzant una xeringa, posa 5 ml de cada aigua a analitzar als tubs d'assaig. Les xeringues i els tubs han d'estar marcats amb el mateix color. És per no barrejar aigües diferents.</p>	<p>2. Amb la proveta, mesura 10 ml d'aigua destil·lada i afegeix-los al tub d'assaig. Fes el mateix amb totes les aigües que investiguem.</p>	<p>3. Posa tres gotes de nitrat de plata a cada tub d'assaig i observa els precipitats que es formen.</p> <p>Omple la taula de resultats.</p>

MOSTRES D'AIGUA	SALINITAT OBSERVADA				
	La menys salada	—————→			La més salada
	<input type="checkbox"/>				
	<input type="checkbox"/>				
	<input type="checkbox"/>				
	<input type="checkbox"/>				
	<input type="checkbox"/>				
	<input type="checkbox"/>				