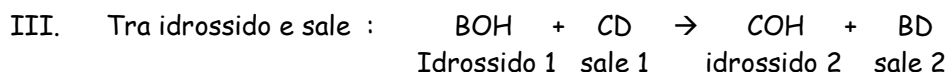


REAZIONI DI DOPPIO SCAMBIO

Le reazioni di doppio scambio avvengono tra gli ioni (particelle cariche) di composti diversi in soluzione acquosa.

Il meccanismo di reazione si chiama anche *sostituzione doppia* e può avvenire :



Vengono fornite 5 soluzioni acquose :

- a) $Pb(NO_3)_2$ nitrato di piombo
- b) Na_2CO_3 carbonato di sodio
- c) $NaCl$ cloruro di sodio
- d) $NaOH$ idrossido di sodio
- e) HCl acido cloridrico

Procedimento :

1. Descrivere colore e aspetto di ciascuna soluzione
2. Prelevare un contagocce pieno di soluzione a) e porre in provetta pulita
3. Aggiungere un contagocce pieno di soluzione b) .
4. Agitare, osservare e descrivere l'esito della reazione
5. Scrivere i prodotti e bilanciare la reazione
6. Ripetere il procedimento 2. e 3. per tutte le possibili combinazioni (10 prove)
7. Compilare una griglia come quella sottostante, poi riconoscere quale meccanismo è stato seguito (I , II o III ?).

	$Pb(NO_3)_2$	Na_2CO_3	$NaCl$	$NaOH$	HCl
$Pb(NO_3)_2$					
Na_2CO_3					
$NaCl$					
$NaOH$					
HCl					

RAPPRESENTAZIONE SCHERZOSA DELLA DIFFERENZA TRA SOSTITUZIONI SINGOLE E DOPPIE

