

REATTIVITA' DEGLI ELEMENTI DI UNO STESSO GRUPPO DEL SISTEMA PERIODICO



A cura di Rossana Baglioni e Nadia Rambotti

Materiale occorrente: provette, porta provette, bacchette di vetro, pipette pasteur, spruzzette, spatole
 $\text{CaCl}_2 - \text{SrCl}_2 - \text{BaCl}_2 - \text{MgCl}_2 - \text{KCl} - \text{NaCl} - \text{Na}_2\text{CO}_3$ sol. al 20% - HCl diluito

1⇒ Avete a disposizione in 6 provette, piccolissime quantità dei sali indicati, aggiungete in ciascuna provetta alcuni ml di acqua.

 Osservate che cosa succede e annotatelo nella prima colonna della tabella.

2⇒ Aggiungete a tutte le provette alcuni ml della soluzione di carbonato di sodio e agitate.

 Osservate che cosa succede e annotatelo nella seconda colonna della tabella.

3⇒ Aggiungete poi nelle stesse provette alcuni ml di HCl diluito.

 Osservate che cosa succede e annotatelo nella terza colonna della tabella.

Sali	dopo aggiunta di H_2O	dopo aggiunta di Na_2CO_3	dopo aggiunta di HCl
NaCl			
KCl			
MgCl_2			
CaCl_2			
SrCl_2			
BaCl_2			

4⇒ Rispondete alle domande.

.Quali sono le sostanze che presentano comportamento chimico simile dopo il trattamento con Na_2CO_3 ?

.....
.....
.....

.In che sistemazione nel S.P. si trovano gli elementi sopra utilizzati ?

.....
.....
.....

ATTENZIONE:

I prodotti impiegati non presentano particolare pericolosità.

SMALTIMENTO DEI RIFIUTI:

Versate il contenuto delle provette nel contenitore di raccolta liquidi.