

## Proprietà degli acidi e basi

sostanze	conducibilità	sapore	Cartina tornasole	Reazione con
acido	Si	Acre	rossa	$\text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow \text{H}_2\text{gas} + \text{ZnCl}$ (reazione esotermica)
base	si	amaro	blu	Acido+base $\rightarrow$ sale (neutro)

## Verifica della conducibilità elettrica

sostanze	conducibilità
H <sub>2</sub> O dist	0 micro S
H <sub>2</sub> O rubinetto	200 microS
Aceto (Soluzione di al 6% di acido acetico)	2,2 milliS
Aceto diluito con H <sub>2</sub> O	1,2 milliS
Soluzione di NaOH	3,2 milliS

Conclusioni: sia le soluzioni acide che quelle basiche conducono la corrente elettrica perché in soluzione acquosa liberano rispettivamente ioni H<sup>+</sup> e OH<sup>-</sup>, maggiore è la concentrazione della soluzione e maggiore è la conducibilità. L'H<sub>2</sub>O distillata non conduce corrente perché non ha ioni disciolti, l'H<sub>2</sub>O del rubinetto conduce la corrente perché contiene ioni in soluzione. Dalla misura della conducibilità elettrica non si può stabilire se una soluzione è acida, basica o neutra perché tutte conducono la corrente se sono presenti ioni in soluzione.

### Acidi e basi.

per stabilire se una sostanza è acida o basica o neutra basta toccarla con la cartina tornasole indicatrice, se questa si colora di rosso la soluzione è acida, se si colora di blu è basica, se rimane di colore giallo è neutra, quindi toccata con la soluzione di acido acetico diventa rossa, toccata con la soluzione di NaOH idrossido di sodio, si colora di blu, se mischiamo la soluzione di acido acetico con quella di idrossido di sodio e successivamente tocchiamo la cartina tornasole, questa rima ne gialla perché la soluzione che si produce è basica.