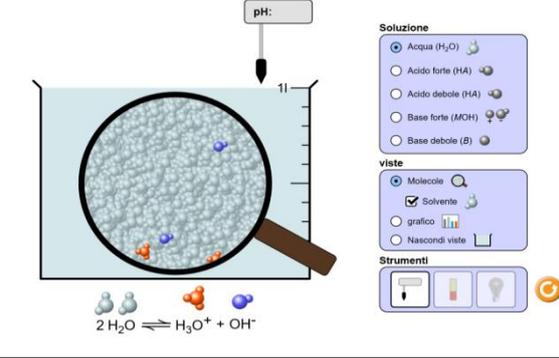


Esperimento: prima parte

1) Clicca su introduzione



2) Clicca su solvente: ricopia la reazione



3) Visualizza il grafico e segna la proporzione tra H₂O in dissociata e dissociata-> conclusioni?

4) Negli strumenti utilizza il misuratore di pH, la cartina tornasole per misurare il pH, poi la lampadina per vedere se la soluzione conduce: immergi entrambi in soluzione e segna il risultato

C'è una relazione tra 3 e 4 (corrente elettrica) ?

2 parte: formare 4 gruppi

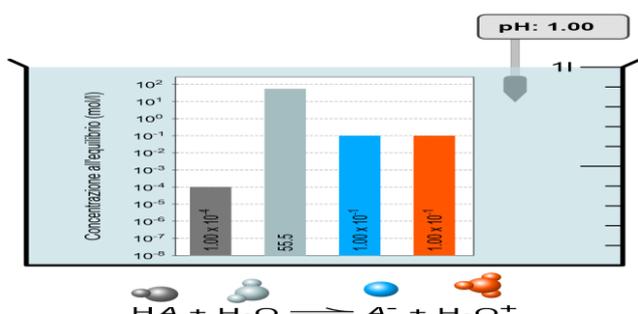
Ripetere l'operazione con concentrazione a 0,01M, 0,1M, 1M

Seconda parte: gli altri gruppi si occupano di acidi deboli, basi forti e deboli

Segui le stesse operazioni dell'esercizio 1 con acidi e basi forti e deboli

Usa sia lo strumento pH, sia la lampadina

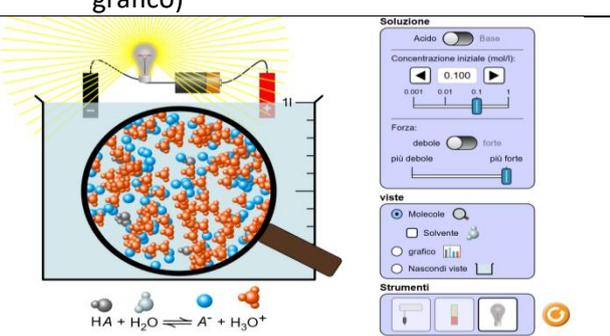
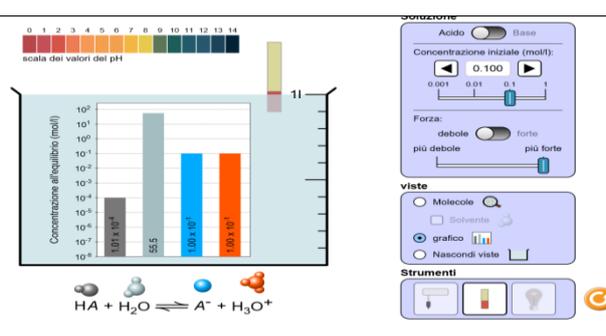
1) Prendi un acido fortissimo



2) Misura il pH e vedi come cambia se cambia la concentrazione (0,001M ; 0,1M; 0,1M, 1M). Segnati i risultati

3) Controlla anche il colore della cartina tornasole e l'intensità della corrente elettrica man mano che la concentrazione diminuisce

4) Ricordati sempre anche di dare un'occhiata alle molecole (usa alternativamente viste: molecole e grafico)

Prepara un file word su cui incolli tutte le immagini del tuo esperimento (usa snipping=strumento di cattura)

di Windows), a casa poi vi registrerete, spiegandole

| Esempio di attività con un acido debole | | |
|---|--|--|
| a) Concentrazione molecole | | |
| | | |
| b) Concentrazione grafico | | |
| | | |