

Calcolare il pH delle seguenti soluzioni:

- 1) Soluzione contenente acido cloridrico 0.01M e idrossido di bario 0.005M;
- 2) Soluzione contenente acido cloridrico 0.01M e idrossido di bario 0.01M;
- 3) Soluzione contenente acido cloridrico 0.01M e idrossido di bario 0.003M;
- 4) Soluzione contenente acido cloridrico 0.01M e idrossido di sodio 0.005M;
- 5) Soluzione contenente acido acetico 0.003M e idrossido di sodio 0.003M;
- 6) Soluzione contenente ammoniaca 0.003M e acido cloridrico 0.003M.

Supponendo di potere scegliere tra i seguenti composti - acetato di bario(s), cloruro di sodio(s), e cloruro di ammonio(s) – dire quale composto, ed in che quantità, può essere utilizzato per preparare:

- a) 0,500L di soluzione con pH uguale alla soln n.5;
- b) 0,500L di soluzione con pH uguale alla soln n.6.