

**A.S. 2008/09**

Classe 2D

## **Titolazione acido forte con base forte**

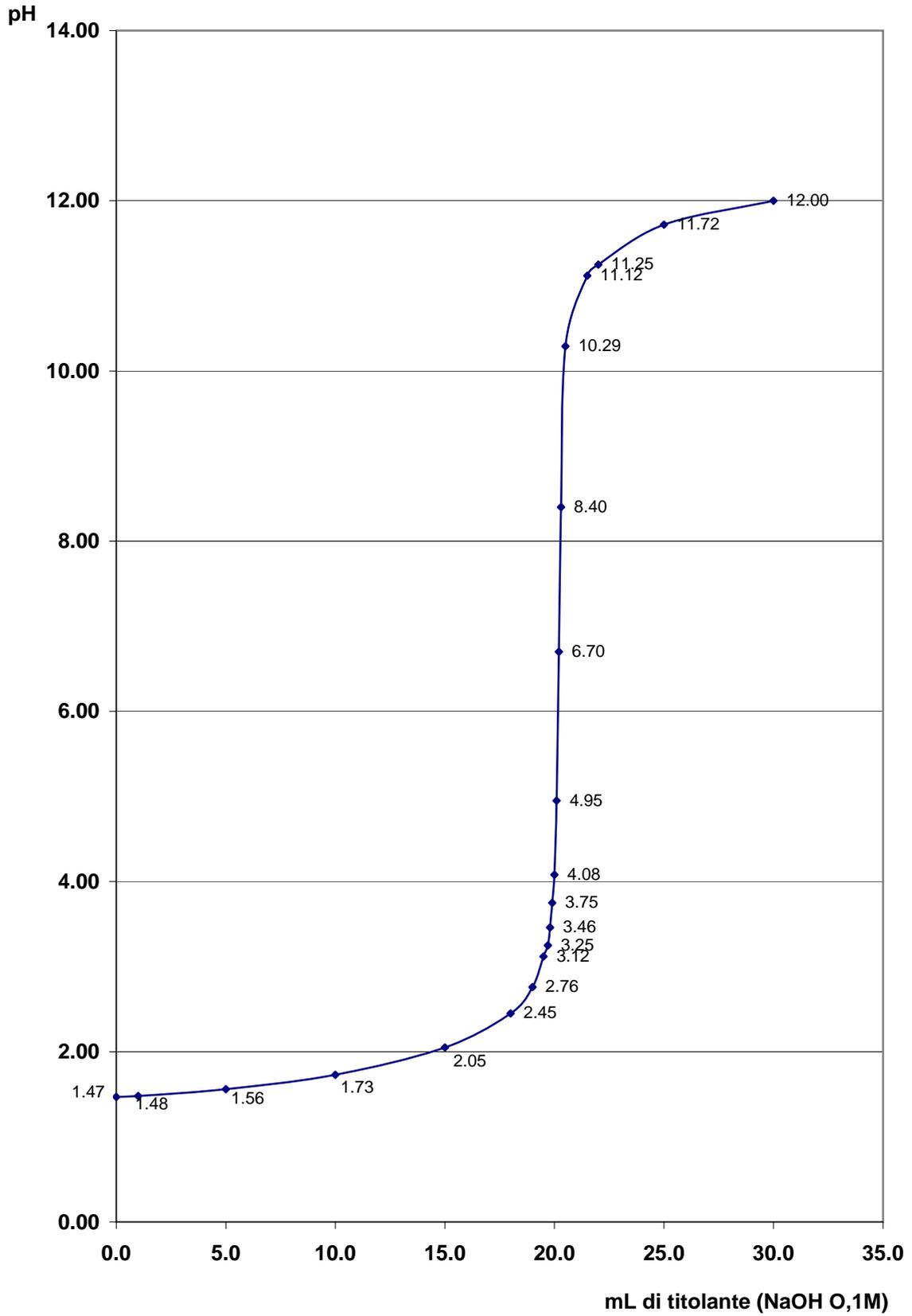
acido forte     **HCl**     prelievo di 20 mL + acqua deionizzata

reattivo titolante     **NaOH**     soluzione 0,1 M

indicatore     **blu di bromotimolo**      $pK_{ind} = 7,0$      campo di viraggio **6,0 - 7,8**  
variazione di colore da **giallo a blu**

<b>mL</b>	<b>pH</b>	
0.0	1.47	soluzione iniziale di HCl
1.0	1.48	
5.0	1.56	
10.0	1.73	
15.0	2.05	
18.0	2.45	
19.0	2.76	
19.5	3.12	
19.7	3.25	
19.8	3.46	
19.9	3.75	
20.0	4.08	
20.1	4.95	
20.2	6.70	
20.3	8.40	viraggio
20.5	10.29	
21.5	11.12	
22.0	11.25	
25.0	11.72	
30.0	12.00	

Titolazione di una soluzione di acido forte (HCl) con base forte (NaOH)



A.S. 2008/09

Classe 2D

## Titolazione acido debole con base forte

acido debole **CH<sub>3</sub>COOH** prelievo di 10 mL + acqua deionizzata

reattivo titolante **NaOH** soluzione 0,1 M

indicatore **blu di bromotimolo**  $pK_{ind} = 7,0$  campo di viraggio **6,0 - 7,8**  
variazione di colore da **giallo a blu**

mL	pH	
0.0	3.03	soluzione iniziale di CH <sub>3</sub> COOH
0.4	3.24	
0.7	3.36	
1.1	3.67	
1.5	3.70	
2.0	3.84	
2.5	3.98	
3.0	4.10	
3.5	4.20	
4.0	4.30	
4.5	4.40	
5.0	4.50	
5.5	4.61	
6.0	4.72	
6.5	4.83	
7.0	4.97	
7.5	5.13	
8.0	5.30	
8.6	5.62	
9.0	6.00	
9.1	6.16	
9.3	6.60	
9.4	7.50	viraggio
9.5	9.89	
9.7	10.36	
10.0	10.68	
10.5	11.04	
11.0	11.25	
12.0	11.48	
13.0	11.62	
14.0	11.73	
15.0	11.81	
16.0	11.88	
17.0	11.94	

Titolazione di una soluzione di acido debole ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ ) con base forte ( $\text{NaOH}$ )

