

指示薬と pH（緩衝液とムラサキキャベツの色素による指標作成）

組 番 名前

□ 実験 1

a) 次のセル番号の水溶液の水素イオン濃度 $[H^+]$ と、pH の値を記入しなさい。

セル番号	1	4	7	10	13
$[H^+]$					
pH					

b) ムラサキキャベツの色素の色の変化をまとめなさい（特徴的なところをメモする）。

pH	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
色													

□ 実験 2

c) (a) pH 1～13 の溶液が作れる理由について説明しなさい。

(b) 塩酸を 10 倍に薄めると、pH の値が 1 増える理由について説明しなさい。

(c) 水酸化ナトリウム水溶液を 10 倍に薄めると、pH が 1 減る理由について説明しなさい。