

番号	訂正箇所		原 文	訂 正 文
	ページ	行		
1	109	15	団を 1 mol (モル) と <u>いう</u> 。	<u>う</u> 。
		25	扱 <u>う</u> 。	
		脚注	① 塩化ナトリウム NaCl 1 mol には、Na ⁺ と Cl ⁻ がそれぞれ 1 mol 含まれている。	① 2019 年 5 月 20 日から、物質量の定義は、 $6.02214076 \times 10^{23}$ (アボガドロ定数 ▶p.110) 個の粒子を含む粒子の集団を 1 mol とするように改定された。そのため、新定義では、 ¹² C 1 mol の質量は厳密には 12 g にならないが、計算上、大きな影響はない。 ② 塩化ナトリウム NaCl 1 mol には、Na ⁺ と Cl ⁻ がそれぞれ 1 mol 含まれている。
	110	脚注	① アボガドロ定数は、 <u>現在、ケイ素 Si の結晶を用いた測定値から求められている (▶p.112)</u> 。	<u>の正確な値は $6.02214076 \times 10^{23}/\text{mol}$ で、</u> <u>求められる</u>
	112	3	アボガドロ定数 N_A は、測定して <u>求めた値である</u> 。アボガドロ定数 N_A の測定に	<u>求めることができる。</u>
2	112	22 — 23	アボガドロ定数の現在(2016年)の推奨値は、 $N_A = 6.022140857 \times 10^{23}/\text{mol}$ で、高純度のケイ素 Si の結晶を用いて <u>測定された</u> 。	<u>正確な値</u> <u>6.02214076</u> <u>測定することができる。</u>