

解答

1 100	2 高	3 蒸発
4 蒸留	5 ア、キ、ク	6 イ、ウ、エ、オ、カ
7 放射線	8 放射性同位体 (ラジオアイソトープ)	9 半減期
10 原子番号：111 質量数：274	11 C	12 H
13 D	14 B、C、E	15 極性
16 無極性	17 共有結合>イオン結合>金属結合	18 ファンデルワールス力
19 昇華	20 0.25 (mol)	21 1.54×10^{23} (個)
22 1.12 (L)	23 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$	
24 $2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$		25 $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
26 pH = 4	27 pH = 10	28 記号：カ 名称：メスフラスコ
29 記号：オ 名称：ホールピペット	30 記号：キ 名称：ビュレット	31 0.01mol/L
32 0.01mol/L	33 O	34 N
35 R	36 Al	37 Mg
38 Au	39 Ag	40 Cu

解答

1 気体	2 固体	3 液体
4 気体	5 エ	6 二酸化炭素
7 炭酸カルシウム	8 炭素（C）	9 石灰水の逆流を防ぐため
10 $^{27}_{18}\text{Al}$	11 K	12 N、P
13 F^-	14 ア、エ	15 自由電子
16 延性	17 展性	18 イオン化エネルギー
19 ウ	20 0.098（mol）	21 1.81×10^{24} （個）
22 448（L）	23 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	
24 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 2\text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{NH}_3$		
25 $2\text{HCl} + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$		
26 pH=12	27 pH=4	28 記号：ア 名称：ホールピペット
29 記号：オ 名称：メスフラスコ	30 記号：エ 名称：ビュレット	31 0.80 mol/L
32 4.8%	33 R	34 N
35 O	36 Li	37 Mg
38 Cu	39 Fe	40 Pt