

Bài 17

**VỊ TRÍ CỦA KIM LOẠI TRONG BẢNG TUẦN HOÀN
VÀ CẤU TẠO CỦA KIM LOẠI**

5.1. D 5.2. D 5.3. B

5.4. B 5.5. D 5.6. C

5.7. A

$$\begin{cases} 2P + N = 155 \\ 2P - N = 33 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} N = 61 \\ P = 47 \end{cases} \Rightarrow Z = 47 \Rightarrow \text{Ag}$$

5.8. C

$$N + P + E = 40 ; N + 2P = 40$$

$$N = 40 - 2P ; P \leq N \leq 1,5P$$

$$11,43 \leq P \leq 13,33$$

Có hai trường hợp : $P = 12 \Rightarrow N = 16$ (loại)

$$P = 13 \Rightarrow N = 14 \Rightarrow \text{Al}$$

5.14.

Tên kim loại	Khối lượng riêng (g/cm ³)	Thể tích mol (cm ³ /mol)
Kali (K)	0,86	45,46
Natri (Na)	0,97	23,70
Magie (Mg)	1,74	13,97
Nhôm (Al)	2,70	9,99
Kẽm (Zn)	7,14	9,16
Sắt (Fe)	7,87	7,10
Đồng (Cu)	8,92	7,12
Bạc (Ag)	10,50	10,27
Vàng (Au)	19,30	10,20