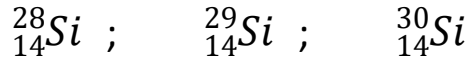


1. Nguyên tử X có kí hiệu là: C. ${}^{32}_{16}\text{S}$

2. Kí hiệu nguyên tử cho mỗi đồng vị của silicon:



3. Bảng:

×

| Đồng vị | ${}^{32}_{16}\text{S}$ | ${}^{40}_{20}\text{Ca}$ | ${}^{65}_{30}\text{Zn}$ | ${}^{19}_9\text{F}$ | ${}^{23}_{11}\text{Na}$ |
|-------------------|------------------------|-------------------------|-------------------------|---------------------|-------------------------|
| Số hiệu nguyên tử | 16 | 20 | 30 | 9 | 11 |
| Số khối | 32 | 40 | 65 | 19 | 23 |
| Số proton | 16 | 20 | 30 | 9 | 11 |
| Số neutron | 16 | 20 | 35 | 10 | 12 |
| Số electron | 16 | 20 | 30 | 9 | 11 |

4. Nguyên tử phần trăm của đồng vị ${}^{25}_{\text{Mg}}$ là:

$$\frac{(A_{24\text{Mg}} \times \%24_{\text{Mg}}) + (A_{25\text{Mg}} \times \%25_{\text{Mg}}) + (A_{26\text{Mg}} \times \%26_{\text{Mg}})}{100} = 24,32$$

$$\Leftrightarrow \frac{(24 \times (89 - \%25_{\text{Mg}})) + (25 \times \%25_{\text{Mg}}) + (26 \times 11)}{100} = 24,32$$

$$\Leftrightarrow \%25_{\text{Mg}} = 10 \%$$

Nguyên tử phần trăm của đồng vị ${}^{24}_{\text{Mg}}$ là:

$$\%24_{\text{Mg}} = 100 - 11 - 10 = 79\%$$