

9a/b/c - Chemie - Stolz

Erkläre den Fachbegriff "Isotope".

Berechne die durchschnittliche Atommasse für Magnesium, Silicium und Schwefel.

<i>Element</i>	<i>Isotope (Anteil in Prozent)</i>
Magnesium	^{24}Mg (78,7%); ^{25}Mg (10,1%); ^{26}Mg (11,2%)
Silicium	^{28}Si (92,2%); ^{29}Si (4,7%); ^{30}Si (3,1%)
Schwefel	^{32}S (95%); ^{33}S (0,8%); ^{34}S (4,2%)