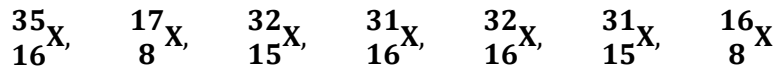


Anorganische Experimentalchemie

4. Übung:

Isotope, Kernchemie, Relativistik

1. Welche der folgenden Atome sind Isotope desselben Elements? Um welche Elemente handelt es sich jeweils?



Lösung:

S O P S S P O

A: Massezahl = P + N, Z: Ordnungszahl = P, $\frac{A}{Z}\text{Symbol}$

2. Natürlich vorkommendes Magnesium hat folgende Isotopenhäufigkeiten:

${}^{24}\text{Mg}$ Atommasse = 23.98504 u 78.99 %

${}^{25}\text{Mg}$ Atommasse = 24.98584 u 10.00 %

${}^{26}\text{Mg}$ Atommasse = 25.98259 u 11.01 %

Welche durchschnittliche Atommasse hat Mg?

Lösung:

$$1\text{u} = 1,660 \cdot 10^{-24} \text{g} = 1/12 \text{C}$$

$$m(\text{av})_{\text{Mg}} = 23,98504 \cdot 0,7899 + 24,98584 \cdot 0,1 + 25,98259 \cdot 0,1101 = 24,30505 \text{ u}$$

3. Silber mit einer mittleren Atommasse von 107.868 kommt als Gemisch zweier Isotope vor. Eines der Isotope ist ${}^{107}\text{Ag}$ (106.906 u) mit 51.88%. Welches ist das zweite Isotop?

Lösung:

$$A_r = 0.5188 \cdot 106.906 + (1 - 0.5188) \cdot X = 107.868$$

$$55.463 + 0.4812 \cdot X = 107.868$$

$$X = (107.868 - 55.463) / 0.4812$$

$$X = 108.905$$

${}^{109}\text{Ag}$

4. Ergänzen Sie folgende Tabelle:

Lösung:

Symbol	Z	A	Protonen	Neutronen	Elektronen
Pu	94	244	94	150	94
Sn	50	120	50	70	50
Bi	83	209	83	126	83
U	92	235	92	143	92
Sc ³⁺	21	45	21	24	18
O ²⁻	8	16	8	8	10
N ³⁻	7	14	7	7	10

5. Der Massendefekt bei der Bildung eines He-Kerns aus 2 Protonen und 2 Neutronen beträgt ca. 0.03 u. Wie groß ist die entsprechend freiwerdende Energie (in J)?

$$1 \text{ u} = 1.6605 \times 10^{-27} \text{ kg}$$

Lösung:

Umrechnung in kg

$$\Delta m = 0,03 \cdot 1,6605 \cdot 10^{-27} \text{ kg} = 4,9815 \cdot 10^{-29} \text{ kg}$$

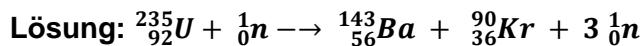
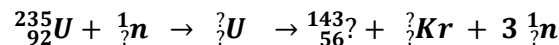
Energie über $E = \Delta m c^2$

$$\text{mit } c \approx 3,0 \cdot 10^8 \text{ m/s}$$

$$E = 4,9815 \cdot 10^{-29} \text{ kg} \cdot (3,0 \cdot 10^8 \text{ m/s})^2 \approx 4,48 \cdot 10^{-12} \text{ J}$$

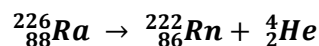
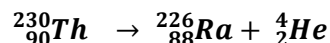
$$E \text{ (kJ/mol)} = 4,48 \cdot 10^{-12} \text{ J} \cdot 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1} / 1000 = 2,7 \cdot 10^9 \text{ kJ/mol}$$

6. Vervollständigen Sie die folgende Zerfallsgleichung beim Neutroneneinfang von ^{135}U . Warum handelt es sich dabei um eine Kettenreaktion?



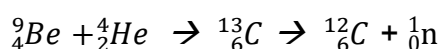
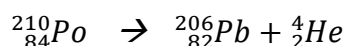
7. ^{226}Ra bildet sich und zerfällt durch Alpha-Zerfall. Formulieren Sie die Kerngleichungen.

Lösung:

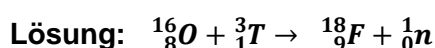


8. Beschreiben Sie die Funktionsweise eines „Urchins“ (Neutronen-Seeigels) an Hand zweier Kerngleichungen.

Lösung:



9. Schreiben Sie eine vollständige Gleichung für: $^{16}\text{O}(\text{t},\text{n})^{18}\text{F}$



10. Nennen Sie zwei entscheidende Vorteile für den Einsatz von UF₆ zur Uran-Isotopentrennung.

Lösung:

1. Fluor ist Reinelement
2. UF₆ ist leicht flüchtig.

11. Wie groß ist die rel. Masse eines 1s-Elektrons im Kupfer, Gold und Fermium-Atom im Vergleich zu seiner Ruhemasse?

$$m = \frac{m_0}{\sqrt{1 - \left(\frac{v}{c}\right)^2}}$$

$$c = 3 \cdot 10^8 \text{ ms}^{-1} = 137 \text{ a. u.}$$

$$v = Z \cdot \text{a. u.}$$

Lösung $m(1sCu) = \frac{1}{\sqrt{1 - \left(\frac{29}{137}\right)^2}} : m(1sAu) = \frac{1}{\sqrt{1 - \left(\frac{79}{137}\right)^2}} : m(1sFe) = \frac{1}{\sqrt{1 - \left(\frac{100}{137}\right)^2}}$

$$m(1sCu)_{\text{rel}} = 1.02 \cdot m_0$$

$$m(1sAu)_{\text{rel}} = 1.22 \cdot m_0$$

$$m(1sFe)_{\text{rel}} = 1.46 \cdot m_0$$

12. Was versteht man unter self-consistent expansion?

Lösung: Expansion der d- und f- Orbitale