

Wiederholung zur Kontrolle

1. Erläutern Sie den grundsätzlichen Aufbau eines Atoms.
2. Beschreiben Sie Isotope.
3. Ermitteln Sie die Elektronenkonfiguration von:
Ca (Calcium)
Se (Selen)
4. Wie entsteht natürliche Radioaktivität?
5. Welche Strahlungsart ist biologisch am schädlichsten? Begründen Sie Ihre Aussage.
6. Nennen Sie Maßnahmen, welche zur Senkung der natürlichen Radonverseuchung beitragen. Unterscheiden Sie dabei einfache Maßnahmen und Maßnahmen in stark belasteten Gebieten.
7. Welche Informationen können Sie aus den PSE entnehmen.
8. Nennen Sie Grundtypen der chemischen Verbindungen.

Neuerarbeitung

Informieren Sie sich über die Lewis- Schreibweise (Symbolik).

Wann sind Moleküle wasserlöslich, wann wasserabstoßend?

Erläutern und beschreiben Sie folgende Lewisformeln (leiten Sie über die Orbitaldarstellung die Elektronenbindung ab). Welche Moleküle sind polar bzw. unpolar?

