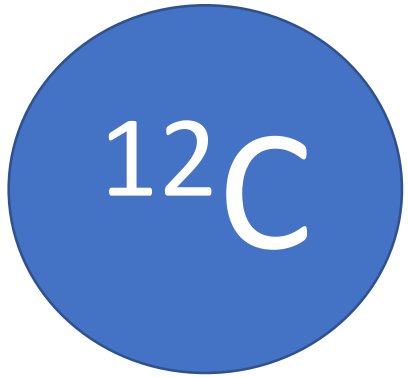


Kohlenstoff-Allotrope: Diamant und Graphite

IoT -Team der
Valahia University Targoviste, RUMÄNIEN

Arbeitsblatt für Schüler*innen



A. Schreibe RICHTIG (✓) oder FALSCH (x) (5 Minuten)

- ☐ 1- Graphit ist ein Leiter und kann als Material in den Elektroden einer Lichtbogenlampe verwendet werden.
- ☐ 2- Allotrope haben unterschiedliche physikalische Eigenschaften und die gleichen chemischen Eigenschaften.
- ☐ 3- Die Atome, die Allotrope bilden, haben die gleiche Art von Bindung dazwischen, jedoch auf unterschiedliche Weise.
- ☐ 4-Diamant ist eine hohle Ansammlung von 60 Kohlenstoffatomen in Form eines Fußballs.

Arbeitsblatt für Schüler*innen



12C

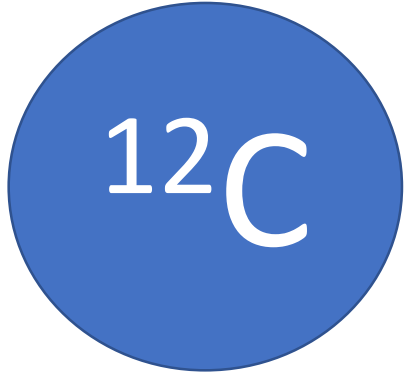
B. Fülle die Lücken aus. (3 Minuten)

Allotropie oder **Allotropismus** ist die Eigenschaft einiger chemischer Elemente _____ zu existieren, in dem gleichen physikalischen Zustand, bekannt als _____ dieser Elemente.

Die bekanntesten Karbon-Allotrope sind: _____ und _____ .

Es sind auch andere Karbon-Allotrope bekannt, und zwar _____, _____, _____ und _____.

Arbeitsblatt für Schüler*innen



C. Verbinden Sie mit einer Linie jedes Allotrop des Kohlenstoffs mit der richtigen Struktur. (2 Minuten)

Diamant

geschichtet, eben

Graphit

Tetraeder