Klasse 9a Schriftliche Überprüfung 2 A 08.11.18

Name:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

* Kreuze an, ob die Aussagen richtig oder falsch sind.
* Unterstreiche das, was falsch ist.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Aussagen zum Atombau und zum Periodensystem** | **Richtig** | **Falsch** |
| 1 | Nach dem Atommodell umkreisen die Elektronen im Atomkern die Protonen und Neutronen auf den Schalen |  | x |
| 2 | Innerhalb einer Periode nimmt die Ordnungszahl zu | x |  |
| 3 | Elemente innerhalb einer Periode haben ähnliche chemische Eigenschaften |  | x |
| 4 | Alle Atome eines Elements haben die gleiche Ordnungszahl | x |  |
| 5 | Isotope eines Elements haben die gleiche Anzahl von Protonen | x |  |
| 6 | Als Ionisierungsenergie bezeichnet man die Energie, die benötigt wird, um ein Proton abzuspalten |  | x |
| 7 | Elemente innerhalb einer Hauptgruppe haben die gleiche Anzahl von Elektronen in der innersten Schale |  | x |
| 8 | Elemente innerhalb einer Hauptgruppe haben die gleiche Anzahl von Schalen |  | x |
| 9 | Isotope eines Elements haben eine unterschiedliche Masse | x |  |
| 10 | Elektronen haben auf jeder Schale einen ähnlichen Energieinhalt | x |  |
| 11 | Elemente innerhalb einer Periode haben die gleiche Anzahl von Neutronen |  | x |
| 12 | Protonen und Neutronen ergeben die Masse eines Atoms | x |  |
| 13 | Die Valenzelektronen sind für das chemische Verhalten der Stoffe verantwortlich | x |  |
| 14 | Es gibt insgesamt 9 Hauptgruppen |  | x |
| 15 | Alle Atome eines Elements haben die gleiche Neutronenzahl |  | x |

Punkte: /15 Note:

Klasse 9a Schriftliche Überprüfung 2 B 08.11.18

Name:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

* Kreuze an, ob die Aussagen richtig oder falsch sind.
* Unterstreiche das, was falsch ist.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Aussagen zum Atombau und zum Periodensystem** | **Richtig** | **Falsch** |
| 1 | Als Ionisierungsenergie bezeichnet man die Energie, die benötigt wird, um ein Elektron abzuspalten | x |  |
| 2 | Innerhalb einer Hauptgruppe nimmt die Ordnungszahl ab |  | x |
| 3 | Elemente innerhalb einer Periode haben ähnliche chemische Eigenschaften |  | x |
| 4 | Isotope eines Elements haben eine unterschiedliche Neutronenzahl | x |  |
| 5 | Alle Atome eines Elements haben die gleiche Ordnungszahl | x |  |
| 6 | Isotope eines Elements haben die gleiche Anzahl von Protonen | x |  |
| 7 | Alle Atome eines Elements haben die gleiche Neutronenzahl |  | x |
| 8 | Elemente innerhalb einer Hauptgruppe haben die gleiche Anzahl von Schalen |  | x |
| 9 | Elemente innerhalb einer Hauptgruppe haben die gleiche Anzahl von Elektronen in der innersten Schale |  | x |
| 10 | Elektronen haben auf jeder Schale einen ähnlichen Energieinhalt | x |  |
| 11 | Elemente innerhalb einer Periode haben die gleiche Anzahl von Neutronen |  | x |
| 12 | Nach dem Atommodell umkreisen die Protonen im Atomkern die Elektronen und Neutronen auf den Schalen |  | x |
| 13 | Die Valenzelektronen sind für das chemische Verhalten der Stoffe verantwortlich | x |  |
| 14 | Je mehr Protonen ein Atom besitzt, desto schwerer ist es | x |  |
| 15 | Es gibt insgesamt 7 Hauptgruppen |  | x |

Punkte: /15 Note: