

 1. Was bestimmt die Art eines Elements und die Atommasse?  
W1

\_\_\_\_\_

 2. Was bestimmt die Größe eines Elements?  
W1


\_\_\_\_\_

 3. Haben neutrale Atome gleich viele oder unterschiedlich viele Protonen und Elektronen?  
W1


\_\_\_\_\_

 4. Haben Ionen gleich viele oder unterschiedlich viele Protonen und Elektronen?  
W1

\_\_\_\_\_

 5. Was bedeutet der Begriff „Edelgaszustand“?  
W1

\_\_\_\_\_

 6. Trage die Lösungswörter in die Chemie-Schlange ein. Umlaute sind als Umlaute zu schreiben.  
W1

- 1 andere Bezeichnung für Elektronen der äußeren Elektronenschale
- 2 Elemente, deren äußere Elektronenschale voll mit Elektronen besetzt ist
- 3 Was hält in einem Metall die positiv geladenen Metall-Ionen zusammen?
- 4 Bei welcher Bindungsart erfolgt die Bindung durch gemeinsame Elektronenpaare?
- 5 Wie sind die Atome in einem Diamanten angeordnet? in einem \_\_\_\_\_
- 6 Welche Bindungsart haben salzartige Stoffe?
- 7 Welche Atome bilden in einem Salz positiv geladene Ionen? \_\_\_\_\_ atome

