

Liebe Schüler der Klasse 8a!

Bisher habt Ihr recht gut gearbeitet. Die Einen etwas besser, die Anderen etwas schlechter (jeder nach seinen Voraussetzungen in Chemie). Fleißig waren fast alle von Euch. Haltet weiter durch, auch wenn es langsam nervt! Bleibt am Ball! Ganz wichtig für Chemie ist, dass Ihr den **kompletten Merkstoffs** (Tafelbilder + Merksätze aus dem Lehrbuch) in den **Merkhefter heftet**.

Wir können, wenn wieder Schule ist, die Aufgaben besprechen, aber es ist keine Zeit für den Merkstoffs!!!

Lasst nicht nach und passt auf Euch auf!

Euer Chef

Zeitraum: 11.05. – 05.06.2020 / 2 Stunden Chemie

Aufgabe: • Erledige die **Übung zur Abgabe!** Fülle hierfür das Arbeitsblatt C 1 aus!  
Sieh Dir vorher den Merkstoffs Klasse 8 (ab Metalle) an!

Name:Datum: 02.06.2020Vorname:Klasse: 8aÜbung zur AbgabeZeit: 1 StundeMaterial: • Tafelwerk und Lehrbuch Chemie Kl. 7/8

- **Merkstoff** aus dem Merkhefter

Punkte: / 36Zensur:

---

1. a) Nenne 6 Metalle und gib ihr Symbol an! /3

- 
- 
- 

b) Nenne 6 Eigenschaften, die alle Metalle aufweisen! /3

- 
- 
- 
- 
- 
- 

c) Nenne 6 Verwendungen für Eisen! /3

- 
- 
- 
- 
- 
- 

2. a) Welches Metall kommt in der Natur „rein“ vor?

- /3

b) Wie kommen die anderen Metalle in der Natur vor? Nenne 2 Beispiele!

- 
- 

3. a) Erkläre am Beispiel von Magnesium den Zusammenhang zwischen dem Atombau eines Elementes und seiner Stellung im Periodensystem!

OZ \_\_\_\_\_  $\triangleq$  /3

Periode \_\_\_\_\_  $\triangleq$

HG \_\_\_\_\_  $\triangleq$

b) Zeichne für Magnesium das Elektronenschalenmodell!

Zeichnung: /2

4. Welche Bindung liegt in Metallen vor und erläutere diese Bindung!

Bindung: /3

Erläuterung:

5. Erkläre / Definiere folgende Begriffe!

Oxidation:

Reduktion:

Redoxreaktion: /5

Oxidationsmittel:

Reduktionsmittel:

6. Schreibe für die Oxidation von Magnesium die Wort- und Formelgleichung auf! /3

7. a) Gib zur unten stehenden Formelgleichung die Wortgleichung an! /4

b) Kennzeichne die Oxidation und die Reduktion durch Pfeile! /2

c) Gib das Oxidationsmittel und das Reduktionsmittel an! /2

