

## **Aufgabenblatt und Hinweise von Hr. Reisch**

1. Fach:

Klasse:

Datum:

Abgabe: 2.4.20

Als Schüler hast du aufgrund der Vorschriften des Senats während der regulären Schulzeit keine Ferien, somit entspricht die Bearbeitung der Aufgaben deiner Schulpflicht. Bei Krankheit ist die Schule zu informieren, die Nachbearbeitungen müssen dann ggf. während der Ferienzeiten erfolgen. Die Abgaben erfolgen am ersten Schultag bzw. nach Aufforderung per Mail an die Schule (Betreffezeile: REISCH, Schülername, Fach, Klasse) oder durch Abgabe in der Schule. Die Mail- oder Direktabgabe ist nur nach vorheriger Aufforderung möglich.

Die Bearbeitungen müssen vollständig und leserlich erfolgen. Die korrekte Nutzung der Schreibregeln und die Form werden bewertet. Handschriftliche Arbeiten müssen eingescannt werden (diverse Handy-Apps). Digitalabgaben müssen im Format .pdf und .doc bzw. docx. abgegeben werden. Fotos von Arbeiten werden nicht bewertet.

Bei allen Lösungen müssen die Quellen angegeben werden:

- Buchtitel mit der Seitenzahl, bzw.
- vollständige Internetadresse (URL) und Zugangsdatum

Sämtliche vollständig kopierten Textzitate müssen **fett** bzw. handschriftlich unterstrichen sein. Pro Seite darf maximal 20% als Textkopie genutzt werden.

**Unmarkierte Texte, die aber einer Quelle vollständig entnommen wurden, werden als Plagiate gewertet. Geben Schüler ähnliche Texte ab, so werden diese insgesamt als Plagiate gewertet. Für Plagiate gibt es null Notenpunkte.**

## **Aufgaben für den WPU Chemie 9. Klasse von Herrn Reisch**

Aufgabenumfang entspricht sechs Unterrichtsstunden

Quelle: seilnacht.com, mitgesendetes Material

Lehrbuch Prisma Chemie (7.-10. Kl.), S.156-158

Im Unterricht haben wir uns mit der Berechnung von Stoffmengen (Prozent bzw. g/l) beschäftigt. Dies ist aber nur eine grobe „Zählweise“. Genauer wird dies mit der Verwendung der Mol-Berechnung.

1. Lies dir gründlich und mehrfach die Seiten 156 bis 158 durch.
2. Lege dir ein Glossar für alle fettgedruckten Wörter und Mol, Stoffmenge  $n$ , Stoffmasse  $m$ , Molare Masse  $M$  an.
3. Notiere in einer Tabelle die molaren Massen für die folgenden Elemente: Sauerstoff, Stickstoff, Kalium, Chlor, Helium, Phosphor  
Molare Massen aus dem PSE: Schwefel 32g, Eisen, 56g, Kohlenstoff 12g, Wasserstoff 1g
4. Beschreibe in einem Text mit mind fünf Sätzen, warum das Element Schwefel weniger Masse pro Mol hat als Eisen (S. 157 Abb. 4).
5. Löse die folgenden Aufgaben: S. 157/ 2, 3, 4; S. 158/ 2 (Molmassen der Einzelatome addieren), 3 und 5