

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 (Betreffzeile: 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 Kl. 8c Chemie von Hr. Reisch

mögl. Quelle: www.seilnacht.com

Ersatz-Arbeitsaufgaben für sechs Chemiestunden

Im Chemie haben wir uns mit dem Bau von Atomen und Molekülen beschäftigt.

Fertige aus Haushaltmaterialien:

1. Das Modell eines Magnesium-Atoms und beschrifte es vollständig (Protonen, Elektronen, Neutronen, Schalen, Atomhülle, Atomkern). Mache davon ein Foto oder bringe das Modell am ersten Schultag mit.
 2. Das Modell eines Wassermoleküls und beschrifte es vollständig (keine Kernbestandteile und nur die Valenzschale).
-
3. Informiere dich zu den Begriffen Neutron und Atombindung.
 4. Erkläre die Begriffe aus Aufgabe 3 mit eigenen Worten mit mind. jeweils fünf Sätzen.
 5. Vergleiche diese Atombestandteile tabellarisch: Kopfzeile: Elektron, Proton, Neutron anhand von mindestens drei Vergleichsaspekten (senkrecht anordnen).