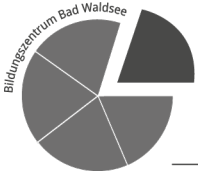


Wochenplan

16. – 20. März 2020

Mathematik

Thema	Aufgaben
Volumen Zylinder	Schnittpunkt Seite 66/67 Basis: Nr. 1 – 7 Erweitert: Nr. 8 – 10 <i>Verwechsele die Höhe des Zylinders nicht mit dem Durchmesser!</i>
Oberfläche Pyramide	Schnittpunkt Seite 68/69 Basis: Nr. 1 – 4 Erweitert: Nr. 5 – 8 <i>Verwechsele die Höhe der Pyramide nicht mit der Höhe des Dreiecks (Mantel)!</i>
Volumen Pyramide	Schnittpunkt Seite 70/71 Basis: Nr. 1 – 7 Erweitert: Nr. 8 – 10 <i>Das solltest du hinbekommen ...</i>
Zusammengesetzte Körper	Schnittpunkt Seite 72/73 Basis: Nr. 1/2/A Erweitert: Nr. 3 – 7 (Anspruchsvoll !!!) <i>Erst NACHDENKEN dann RECHNEN! Berechnung der Oberfläche oft schwieriger als Berechnung des Volumens!</i>



Wochenplan

16. – 20. März 2020

Englisch

Musteraufgaben aus dem Pauker.



Wochenplan

16. – 20. März 2020

Deutsch

Montag 9b Dienstag 9a		Donnerstag 9a/9b	
Pflicht Lesekompetenz S. 12 – 17 Hilfe Deutschbuch Text- knacker S.293/294 Arbeitstechniken S.191 - 209	Pflicht Lesekompetenz S.18 – 28 Hilfe Deutschbuch Text- knacker S.293/294 Arbeitstechniken S.191 - 209	Pflicht von Montag + Lesekompetenz S. 29 – 34 Hilfe Deutschbuch Textkna- cker S.293/294 Arbeits- techniken S.191 - 209	Wahlteil Lesekompetenz S. 35 – 40 Hilfe Simple club: Gedichte Deutschbuch S.292 - 293 Musste Wissen
Zusatzangebot			
Lesekompetenz S. 41 – 48 Schneeriese Hilfe Ganzschrift Schneeriese Arbeitsmaterial zur Ganzschrift Schneeriese			

Wochenplan

16. – 20. März 2020

Chemie

Chemie-Aufgaben während der „Corona-Ferien“:

1. Lerne die Elemente und ihre Abkürzungen des Blattes:
„Die wichtigsten Elemente des Periodensystems“.
Übe auch die richtige Schreibweise.

**Achtung! Nach den Osterferien schreiben wir darüber einen Test.
Die Rechtschreibung wird dabei auch bewertet.**

2. Übungen zum „Fischer-Modell“

1. Zeichne die chemischen Reaktionen nach dem „Fischer-Modell“.
2. Kennzeichne die Elektronenübergänge (Pfeile an den Valenzelektronen).
3. Zeichne die Teilchen (Ionen), die nach der chemischen Reaktion entstehen (Ladung).
4. Notiere jeweils die Reaktionsgleichung.

- A) Aluminium reagiert mit Brom
- B) Magnesium reagiert mit Phosphor
- C) Beryllium reagiert mit Iod
- D) Silber I reagiert mit Schwefel
- E) Eisen III reagiert mit Selen

Achtung! Die gelöste Aufgabe 2 wird bewertet!

Hier ein Teil des Periodensystems für Aufgabe 1

Hauptgruppen		Periodensystem der Elemente - Chemie																		Hauptgruppen						
Perioden	I	II	Nebengruppen																		III	IV	V	VI	VII	VIII
1	Wasserstoff 1 H																									Helium 2 He
K-Schale																										
2	Lithium 3 Li	Beryllium 4 Be																			Bor 5 B	Kohlenstoff 6 C	Stickstoff 7 N	Sauerstoff 8 O	Fluor 9 F	Neon 10 Ne
L-Schale																										
3	Natrium 11 Na	Magnesium 12 Mg																			Aluminium 13 Al	Silicium 14 Si	Phosphor 15 P	Schwefel 16 S	Chlor 17 Cl	Argon 18 Ar
M-Schale																										
4	Kalium 19 K	Calcium 20 Ca	Scandium 21 Sc	Titan 22 Ti	Vanadium 23 V	Chrom 24 Cr	Mangan 25 Mg	Eisen 26 Fe	Cobalt 27 Co	Nickel 28 Ni	Kupfer 29 Cu	Zink 30 Zn	Gallium 31 Ga	Germanium 32 Ge	Arsen 33 As	Selen 34 Se	Brom 35 Br	Krypton 36 Kr								
N-Schale																										
5	Rubidium 37 Rb	Strontium 38 Sr	Yttrium 39 Y	Zirkonium 40 Zr	Niob 41 Nb	Molybdän 42 Mo	Technetium 43 Tc	Ruthenium 44 Ru	Rhodium 45 Rh	Palladium 46 Pd	Silber 47 Ag	Cadmium 48 Cd	Indium 49 In	Zinn 50 Sn	Antimon 51 Sb	Tellur 52 Te	Iod 53 I	Xenon 54 Xe								
O-Schale																										

Die wichtigsten Elemente des Periodensystems

Protonen	Symbol	Name	Vorkommen
1. PERIODE (1 Schale)			
1	<i>H</i>	Wasserstoff	Wasser, Sonne
2	<i>He</i>	Helium	Ballon
2. PERIODE (2 Schalen)			
3	<i>Li</i>	Lithium	Hochleistungsakkumulatoren
4	<i>Be</i>	Beryllium	Smaragd
5	<i>B</i>	Bor	Hitzebeständige Reagenzgläser
6	<i>C</i>	Kohlenstoff	Ruß, Kohlensäure, Kohlenstoffdioxid
7	<i>N</i>	Stickstoff	Luftbestandteil 78%
8	<i>O</i>	Sauerstoff	Luftbestandteil 21%, Atmung
9	<i>F</i>	Fluor	Zahnpasta
10	<i>Ne</i>	Neon	Leuchtstoffröhren
3. PERIODE (3 Schalen)			
11	<i>Na</i>	Natrium	Brezellaugen
12	<i>Mg</i>	Magnesium	Magnesia fürs Geräteturnen und Klettern
13	<i>Al</i>	Aluminium	Leichtmetall, Fahrrad
14	<i>Si</i>	Silicium	Glas
15	<i>P</i>	Phosphor	Dünger
16	<i>S</i>	Schwefel	Schwarzpulver
17	<i>Cl</i>	Chlor	Schwimmbaddesinfektion
18	<i>Ar</i>	Argon	Luftbestandteil 0,9%
Weitere wichtige Elemente			
19	<i>K</i>	Kalium	Wichtiges Mineral für den Körper
20	<i>Ca</i>	Calcium	Wichtig für den Knochen- und Zahnaufbau
24	<i>Cr</i>	Chrom	Glänzendes nicht rostendes Metall
26	<i>Fe</i>	Eisen	Auto, wichtige Haushaltsgegenstände
29	<i>Cu</i>	Kupfer	elektrische Leitungen, Münzen
30	<i>Zn</i>	Zink	Rostschutzüberzug
47	<i>Ag</i>	Silber	Wertvolles Metall
50	<i>Sn</i>	Zinn	Zinn gießen an Silvester
53	<i>I</i>	Iod	Schutz gegen Radioaktivität, sublimiert
60	<i>Nd</i>	Neodym	Starke Magnete
74	<i>W</i>	Wolfram	Glühdraht
78	<i>Pt</i>	Platin	seltenes wertvolles Metall
79	<i>Au</i>	Gold	sehr wertvolles edles Metall
80	<i>Hg</i>	Quecksilber	giftig, hohe Dichte, früher in Thermometer
82	<i>Pb</i>	Blei	sehr schweres Metall
92	<i>U</i>	Uran	Radioaktives Metall in Atomkraftwerken
94	<i>Pu</i>	Plutonium	Radioaktives Metall in Atomkraftwerken