

Chemie 4a/c 15. 4. – 1. 5. 20

Den Plan und die Arbeitsblätter braucht ihr nicht ausdrucken, die Antworten bitte ins Heft schreiben und als Foto oder Scann an mich schicken!

Meine E-Mailadresse:

josefine.stremitzer@aon.at

Datum	Zu erledigen
15. 4.	<p>1. Scanne oder fotografiere alles, das du in den drei Wochen vor Ostern gemacht hast und sicke es mir als E-Mail.</p> <p>2. Schau dir den Film Vom Erz zum Stahl auf Planet Schule an! https://www.planet-schule.de/sf/php/sendungen.php?sendung=6903 und fertige ein Filmprotokoll dazu an. Sende dieses im Anschluss an mich.</p>
20. 4.	<p>Schau dir folgende Videos auf YouTube an: Sendung mit der Maus Stahl https://www.youtube.com/watch?v=s4DiBEEOaik Beantworte die Fragen zu dem Video ins Heft (Arbeitsblatt Sendung mit der Maus Stahl!)</p> <p>Galileo: stärkster Stahlofen https://www.youtube.com/watch?v=eZRuVEfxIVI Beantworte die Fragen zu dem Video ins Heft (Arbeitsblatt Galileo: stärkster Stahlofen!)</p>
22. 4.	<p>Lies die Seiten 72 und 73 im Buch gut durch! Markiere die wichtigsten Aussagen im Text – beachte dabei die Markierungsregeln – und beantworte im Anschluss alle Fragen auf Seite 74 – 75.</p> <p>Sende deine Antworten bis spätestens 24. 4. an mich!</p>
27. 4. – 29. 4.	<p>Bearbeite das Arbeitsblatt Schwarzes Gold. Schreib dabei den Lückentext in dein Heft und sende mir deine Arbeit bis spätestens 30. 4.</p>

Arbeitsblatt: Sendung mit der Maus Stahl

1. Was passiert in der Kokerei?
2. Wie nennt man den Vorgang, bei dem aus dem Eisenerzpulver Brocken gebacken werden?
3. Wie nennt man die Transportöfen zum Befüllen des Hochofens?
4. Wie heiß ist der Wind im Hochofen und wofür wird er gebraucht?
5. Woher kommt der Sauerstoff im Hochofen?
6. Wann geht der Hochofen aus?
7. Welche Zutat ist am wichtigsten für den Stahlkocher?
8. Was bedeutet das Wort Konverter?
9. Warum wird Sauerstoff aufgeblasen?
10. Was passiert mit dem fertigen Stahl?

Arbeitsblatt: Galileo - stärkster Stahlschrottofen

1. Um welche Art von Ofen handelt es sich, wie viel Strom verbraucht er?
2. Was wird hier verarbeitet?
3. Wie heiß wird es im Inneren?
4. Wie wird das Schmelzen des Ofens verhindert?
5. Warum muss der Rauch abgesaugt werden?
6. Wie lange läuft der Ofen?
7. Was passiert mit dem fertigen Stahl?

Schwarzes Gold

Lies **Seite 78 – 79** gut durch und bearbeite dabei folgende Aufgaben:

1. Schreibe als **Überschrift: Kohle** ins Heft!
2. **Seit wann** ist **Kohle** ein wichtiger Brennstoff? **Warum?** (Infokasten beachten)
3. Nenne die **wichtigsten Kohlearten** und deren **Kohlenstoffgehalt!**
4. Woraus **entstand** Kohle?
5. Schreibe als **Überschrift: Erdöl und Erdgas** ins Heft!
6. **Ergänze:** Erdöl und _____ sind im Laufe von _____ aus _____ (_____) entstanden. Die Reste lagerten sich am _____ ab und wurden von _____ bedeckt, _____ und _____ ausgesetzt. Dadurch wandelten sie sich in _____ und _____ Produkte um.
7. Womit lässt sich eine **Erdöllagerstätte vergleichen?**
8. Schreibe en **Merksatz Seite 78 oben** ins Heft!
9. Welche **Möglichkeiten der Erdölförderung** gibt es?
10. Wie nennt man die **Förderung von Erdöl vom Meeresgrund?**
11. Wie wird Erdöl **transportiert?**
12. Nenne **fünf Länder** mit großen Erdölvorkommen!
13. Wo wird Erdöl in **Österreich** verarbeitet?
14. Welche **Produkte** werden aus Erdöl gewonnen / hergestellt?
15. Wie nennt man die **Verbindungen** aus denen **Erdöl** hauptsächlich **besteht?**
16. Schreibe den **Merksatz Seite 79 oben** ins Heft!
17. Was wird zur **Trennung** der verschiedenen Kohlenwasserstoffe verwendet?
18. Wie nennt man den **Betrieb** in dem die Trennung passiert?
19. **Zeichne das Schema eines Destillationsturms** ins Heft + **Beschriftung** und **erkläre** was im **Destillationsturm** passiert!
20. Woraus wird Schiefergas gewonnen? Wie geht das und warum ist dieses Verfahren Umweltschädlich?
21. Wie wird Ölsand gewonnen? Warum ist diese Art der Erdölgewinnung schädlich für die Umwelt? Wo kommt er vor?
22. Wofür wird Bitumen verwendet?
23. Bearbeite auf **Seite 80 - 81** die Nummern **1, 2, 5, 6, 9**
24. **Internetrecherche:** Seite **81: 10, 11**