

KW 30 20.07.-24.07.2020

Klasse: 8c

Fach: AES

Bedürfnis und Bedarf: Warum shoppe ich?

S. 106/107 lesen

Aufgabe: Nenne die 4 Arten des Einkaufs und erkläre sie.

Nr. 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8 schriftlich bearbeiten.

Fach: Französisch

In Zukunft findet ihr die Aufgaben für Französisch bei padlet unter folgendem Link:

<https://padlet.com/sabrinakreutel/u4uu6njyajx7839o>

Ihr werdet nach einem Passwort gefragt. Dies findet ihr im Buch auf S.64 in der Überschrift, das erste Wort nach der Zahl (kleingeschrieben).

Bei Fragen dürft ihr euch gerne an mich wenden: s.vielsack@lusheimsheim.de

Bleibt gesund!

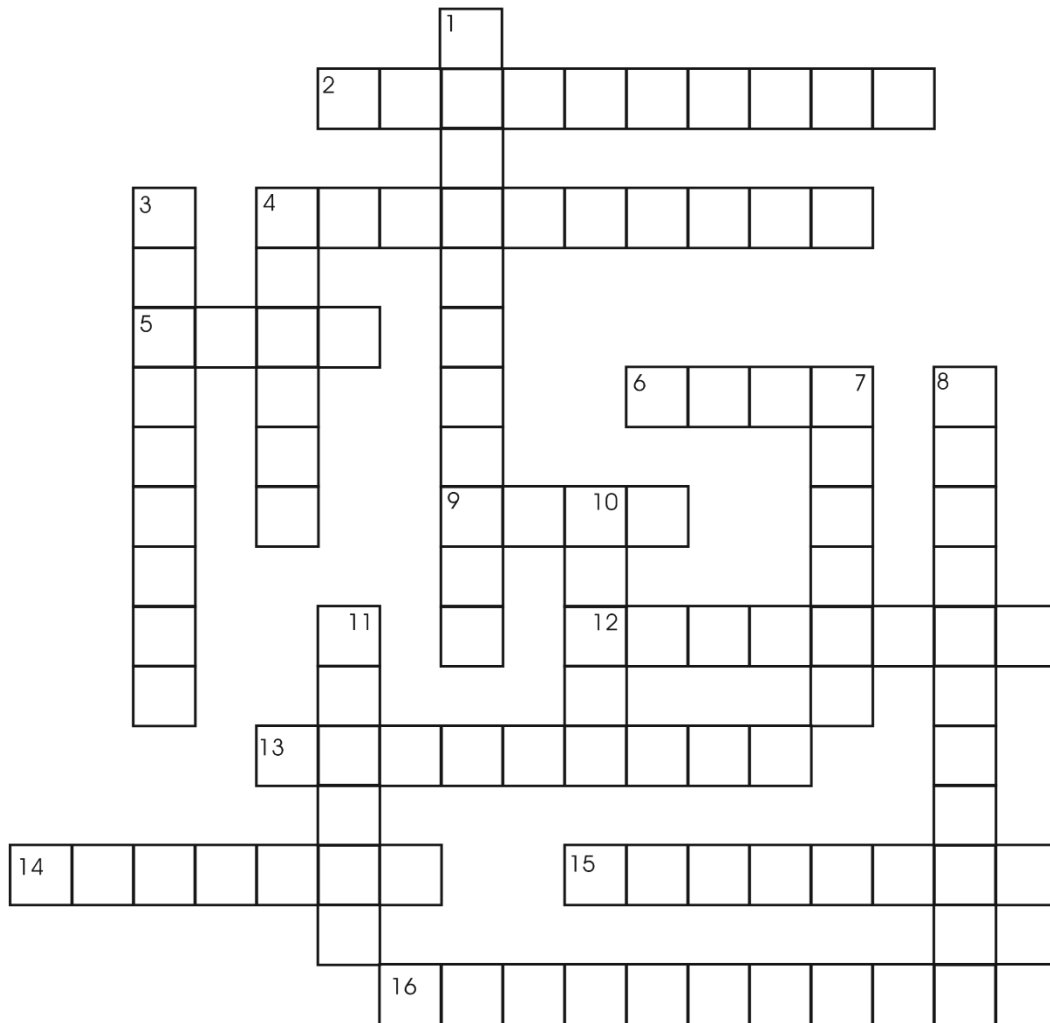
Sabrina Vielsack

Fach: Chemie

Zum Abschluss des Schuljahres zwei Rätsel

Sollten wir uns in der Schule nicht mehr sehen, dann wünsche ich euch hier jetzt schon **schöne und erholsame Sommerferien**. Hoffentlich sehen wir uns nach den Ferien alle gesund wieder.

16 Elemente und ihre Symbole



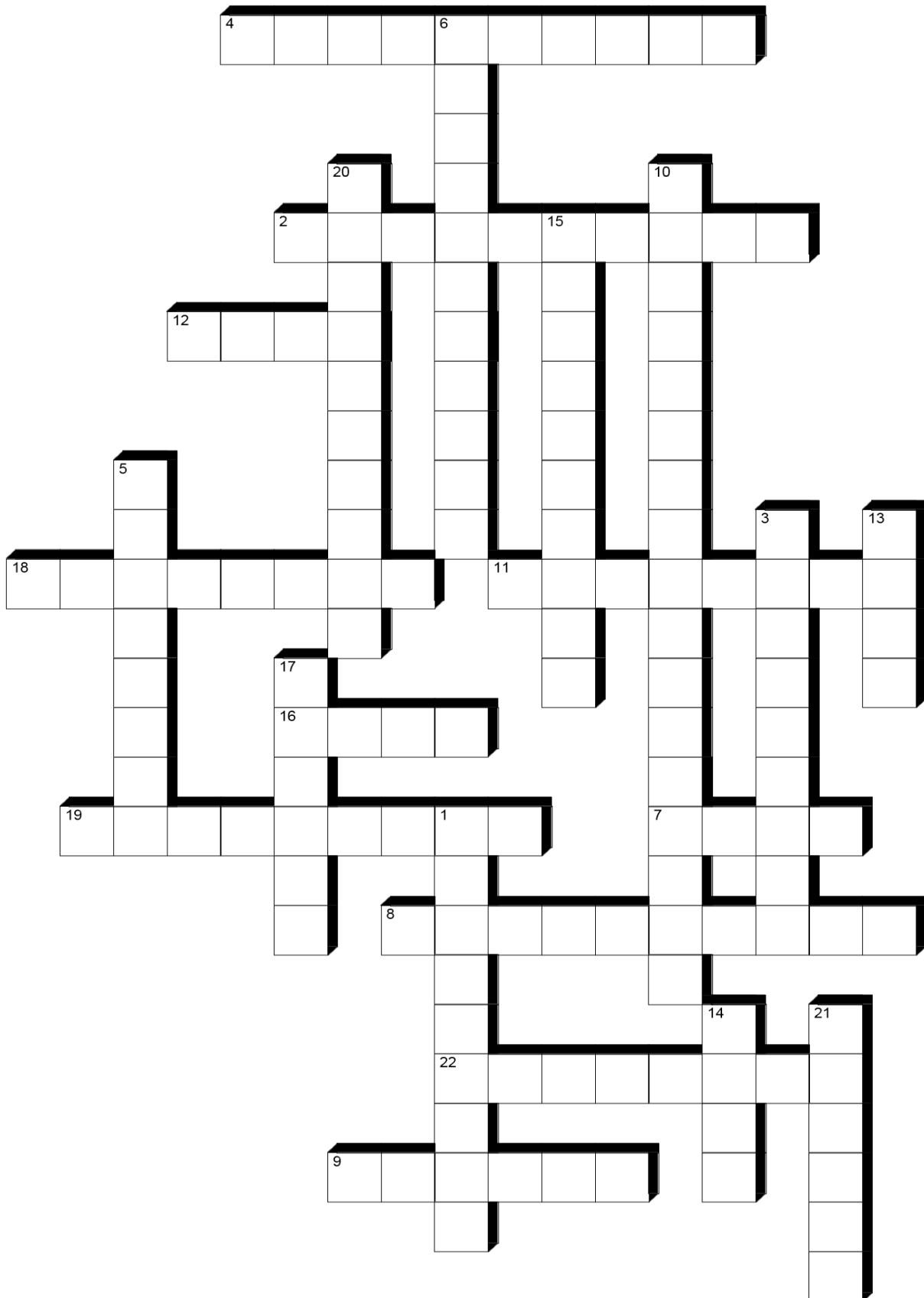
Waagrecht

- 2. O
- 4. N
- 5. Au
- 6. Zn
- 9. Pb
- 12. S
- 13. Al
- 14. Ca
- 15. P
- 16. C

Senkrecht

- 1. Hg
- 3. Mg
- 4. Ag
- 7. Cu
- 8. H
- 10. Fe
- 11. He

Das hast du schon gelernt 1



Das hast du schon gelernt 2

1. Sauerstoff lässt sich mit derprobe nachweisen.
2. Diesen Stoff braucht jede Verbrennung:
3. Wenn ein Stoff mit Sauerstoff reagiert, spricht man von einer
4. In unserer Luft sind 78% enthalten.
5. Trockenfrüchte werden damit haltbar gemacht:
6. Diamanten bestehen aus diesem Stoff:
7. Wenn Schwefel mit Sauerstoff reagiert, entsteht Schwefeldi.....
8. Reiner Kohlenstoff kommt in der Natur in zwei Modi..... vor.
9. Reiner Kohlenstoff ist Bestandteil von Bleistiftminen, er heißt
10. Du atmest dieses Gas aus:
11. Bei Verbrennungen von kohlenstoffhaltigen Stoffen entsteht häufig auch noch das giftige Kohlenstoff.....
12. Kohlenstoffdioxid lässt sich mitwasser nachweisen, das sich milchig trüb färbt.
13. Gold, Silber und Kupfer gehören zu denmetallen.
14. Wenn man Kupfer-Pulver in die Flamme pustet, färbt sich die Flamme
15. Unedle Metalle reagieren sehr gut mit
16. Metalle überziehen sich an der Luft mit einerschicht.
17. Eisen an der Luft.
18. Manche Oxidschichten das Metall vor weiteren Zerstörungen.
19. Eisen bildet beim Rosten eine sehr lockere und Schicht.
20. Wenn man Essig und zusammen schüttet, entsteht Kohlenstoffdioxid.
21. Mit Kohlenstoffdioxid können gelöscht werden.
22. Kohlenstoffdioxid ist als Luft.

Lösungen:

Backpulver, blättrige, Brände, edel, fikationen, Glimmspan, Grafit, grün, Kalk, Kohlenstoff, Kohlenstoffdioxid, Monooxid, Oxid, Oxid, Oxidation, rostet, Sauerstoff , Sauerstoff, schützen, Schwefel, schwerer, Stickstoff.