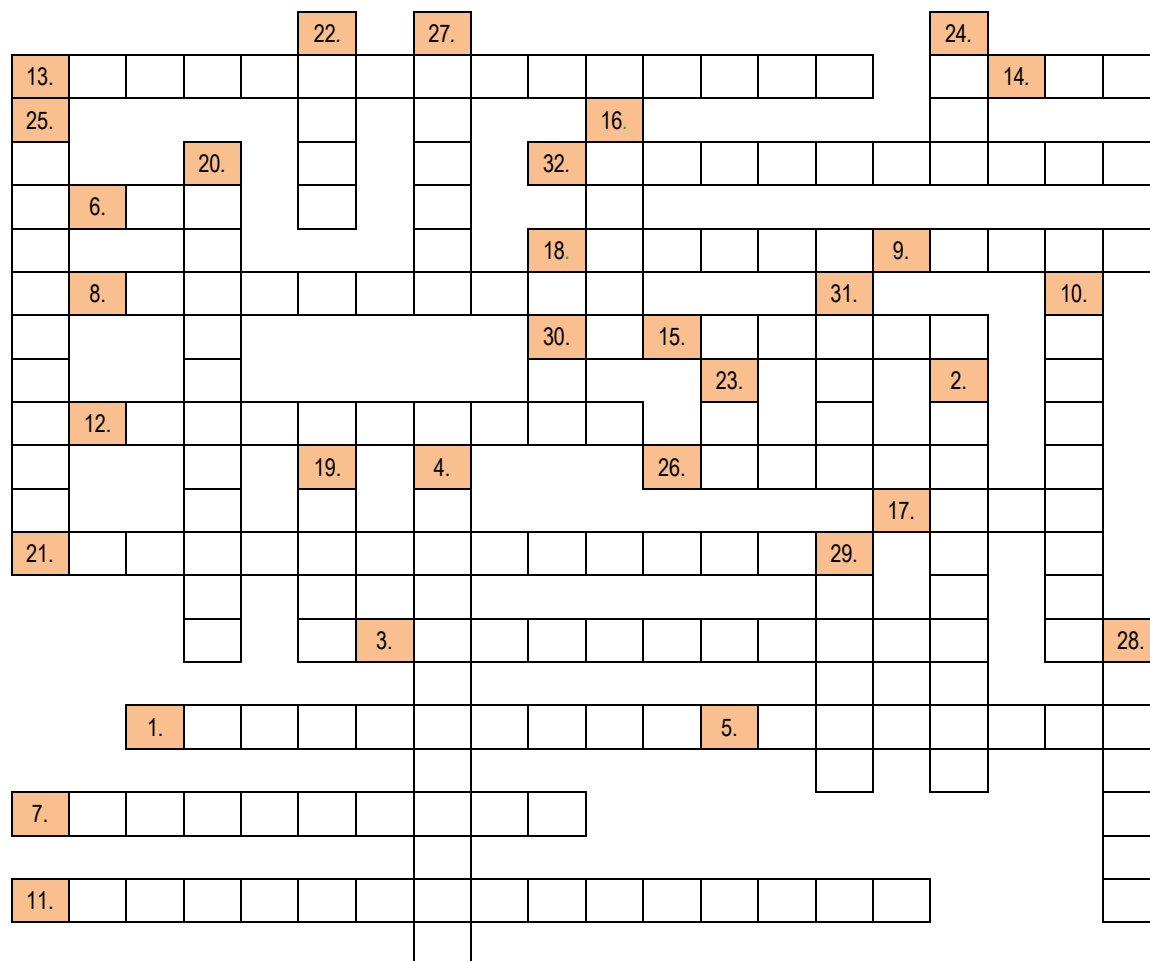


Name: Klasse:

Korrosion – Rätsel



1. Reaktion von Metall mit seiner Umgebung: _____
2. Durch _____ bildet sich beim Aluminium ein natürlicher Korrosionsschutz.
3. Ein _____ ist eine elektrisch leitfähige Flüssigkeit.
4. Rost ist ein Gemisch aus _____.
5. _____ sind negativ geladene Ionen.
6. Das Elementsymbol für Eisen lautet ____.
7. Beim Rosten entstehen bei der _____ 4 OH^- .
8. _____ ist verzinnertes Eisen.
9. _____ ist ein Metall mit dem Elementsymbol Au.
10. Eisen kommt in der Natur in Verbindungen im _____ vor.
11. Durch den _____ wird reines Eisen gewonnen.
12. Eine _____ ist ein Werkstoff aus mehreren Metallen.
13. _____ bedeutet Schmelztauchen mit Zink.
14. Das Elementsymbol für Silber lautet ____.
15. Metalle leiten _____.
16. _____ ist der am häufigsten verwendete Werkstoff.
17. Ein geladenes Atom oder Molekül ist ein _____.
18. Der Gegenpol zur Kathode lautet _____.
19. Rost ist kein Metall, sondern ein _____.
20. Gold, Silber und Platin sind _____.
21. Schutzschichten aus Metall können elektrolytisch durch _____ auf Eisen aufgebracht werden.
22. Bei Korrosion von Eisen entsteht _____.
23. Chrom hat das Elementsymbol ____.
24. Farbe von Rost ist ____-braun.
25. Bei der Korrosion an Kupfer entsteht _____.
26. Oxidation und Reduktion sind Teilreaktionen der _____-Reaktion.
27. Um eine dickere Oxidschicht am Aluminium zu erhalten, dient das _____-Verfahren.
28. Metalle mit einem großen Bestreben Elektronen abzugeben sind _____.
29. Charakteristisch für Metalle ist ihr _____.
30. Das Elementsymbol von Zinn lautet ____.
31. Die Reduktion des Rostens findet am _____ statt.
32. Am Rand des Wassertropfens findet die Reduktion vom _____ statt.