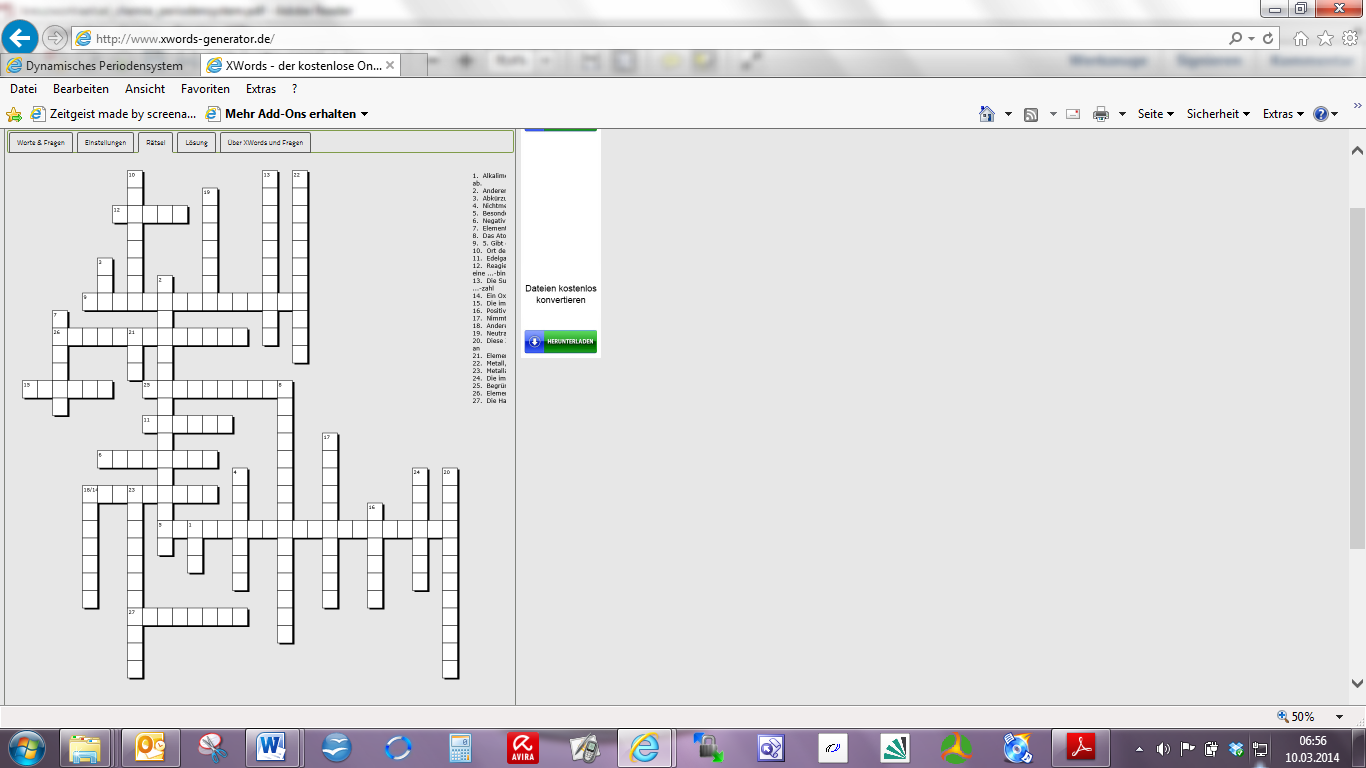
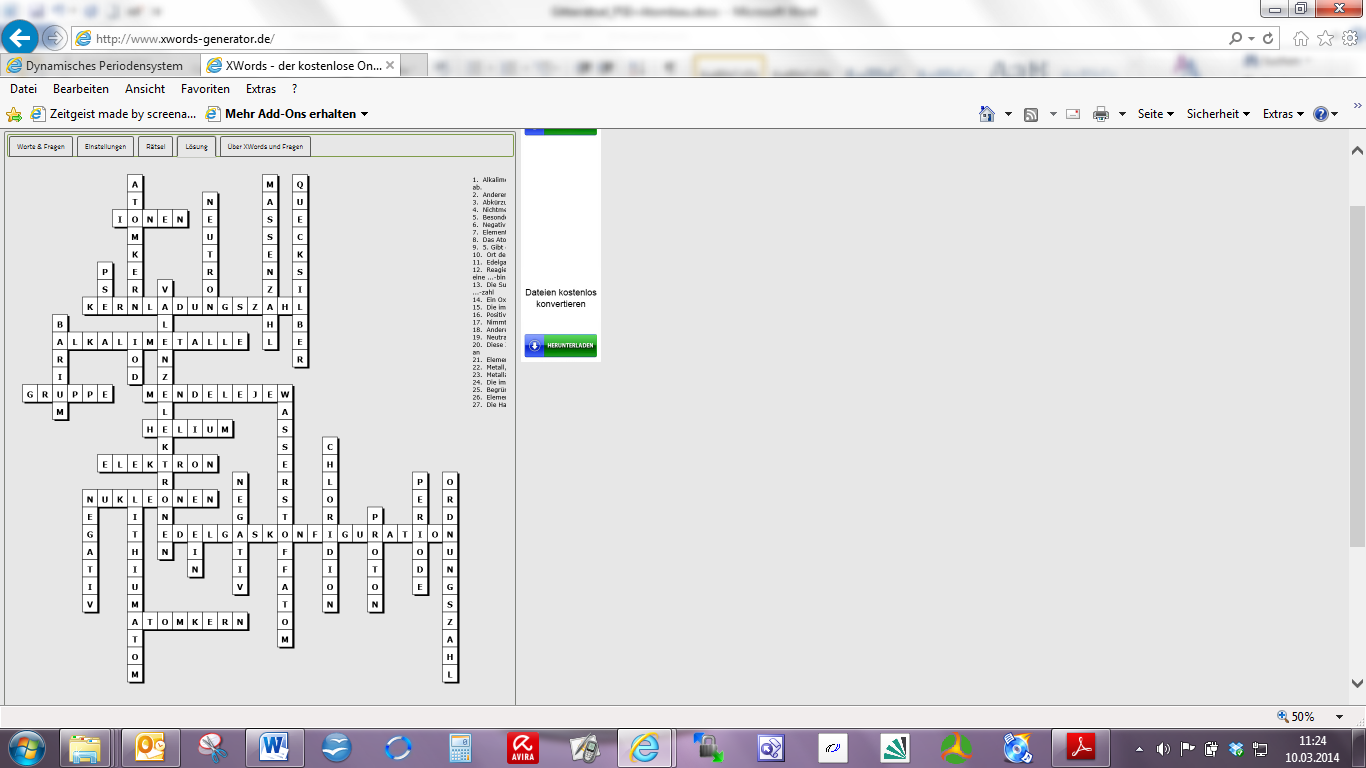
|  |  |
| --- | --- |
| **Übung: rund um´s Periodensystem und den Atombau** | **Ü1** |

Ziel: Du festigst dein Wissen rund um PSE und Atombau.



1. Alkalimetallatome geben bei der Ionenbildung … Elektronen ab.
2. Anderer Name für Außenelektronen
3. Abkürzung für Periodensystem der Elemente
4. Nichtmetallionen sind … geladen
5. Besonders stabiler Zustand der Elektronenhülle
6. Negativ geladenes Elementarteilchen
7. Element der 6. Hauptgruppe mit 2 Außenelektronen
8. Das Atom mit der geringsten Masse heißt …
9. Gibt die Anzahl der Protonen eines Elements an
10. Ort der positiven Ladung im Atom
11. Edelgas, das kein Außenelektronenoktett besitzt
12. Reagiert ein Metall mit einem Nichtmetall, so gehen beide eine …-bindung ein
13. Die Summe aus Protonen- und Neutronenzahl ergibt die …-zahl
14. Ein Oxidion ist doppelt … geladen
15. Die im PSE untereinander stehenden Elemente bilden eine …
16. Positives Elementarteilchen
17. Nimmt ein Chloratom ein Elektron auf, so entsteht ein Chloridion
18. Anderer Begriff für Kernbaustein
19. Neutrales Elementarteilchen
20. Diese Zahl gibt die Gesamtzahl der Elektronen eines Atoms an
21. Element aus der Gruppe der Halogene
22. Metall, das bei Raumtemperatur flüssig ist
23. Metallatom mit der geringsten Masse
24. Im PSE nebeneinander stehende Elemente
25. Ein Begründer des heutigen Periodensystems
26. Elemente der 1. Gruppe
27. Die Hauptmasse des Atoms befindet sich im …

LÖSUNG



Erstellt mit XWords - Kreuzworträtsel-Generator <http://www.xwords-generator.de/>