

Friseurmeister/in

Physik

Nennen Sie 4 stromsparende Maßnahmen, die Sie im Salon umsetzen können.



- Räume nicht übermäßig heizen
- Fassung von Waschmaschinen voll ausnutzen
- Hauben nicht unnötig laufen lassen
- Sparlampen einsetzen



Friseurmeister/in

Physik

Was ist beim Arbeiten mit Elektrogeräten immer zu beachten?
Nennen Sie 4 Beispiele.



- Geräte nicht mit nassen Händen anfassen
- Vor dem Reinigen des Gerätes Stecker ziehen
- Defekte Geräte beseitigen
- Bei Überhitzung das Gerät sofort vom Strom nehmen und beseitigen



Friseurmeister/in

Physik

Was passiert bei physikalischen Vorgängen?



Der Stoff selbst bleibt erhalten, nur die Form und der Zustand des Stoffes ändern sich (z. B. Wasser: fest-flüssig-gasförmig).



Friseurmeister/in

Physik

Was passiert bei einer Tönung?



Eine Tönung ist ein physikalischer Vorgang. Die Farbpigmente sind Fertigfarbstoffe und verändern das Haar in Form und Beschaffenheit nicht. Die Farbstoffe lagern sich nur kurzfristig an der Schuppenschicht an und halten in der Regel nur etwa fünf bis acht Wochen.



Friseurmeister/in

Chemie

1. Nennen Sie Friseurbehandlungen, nach denen eine Neutralisation notwendig ist.
2. Welche Produkte werden dabei zur Neutralisation verwendet?



1. Dauerwelle, Farbbehandlung, Rasieren mit Rasiercreme, Blondierung, Enthaarung
2. Dauerwellfixierung, Kräuterazid (Sauerspülung), Kurpackung, Rasierwasser



Wozu dienen mehrwertige Alkohole in der Kosmetik?



Mehrwertige Alkohole finden als Verdickungs- und Feuchthaltemittel Verwendung.



Friseurmeister/in

Chemie

Nennen Sie zwei Bindungsarten aus der Chemie.



In der Chemie wird zwischen Atombindung und Ionenbindung unterschieden.



Friseurmeister/in

Chemie

Erklären Sie die Begriffe:

1. Oxidation
2. Reduktion



1. Bei der Oxidation werden Elektronen abgegeben.
2. Bei einer Reduktion werden Elektronen aufgenommen.



Friseurmeister/in

Chemie

Nennen Sie die 3 Aggregatzustände eines Stoffes.



Gasförmig, flüssig und fest



Friseurmeister/in

Chemie

1. Was entsteht einfach erklärt bei chemischen Vorgängen?
2. Welche chemischen Vorgänge in der Friseurpraxis kennen Sie?



1. Bei chemischen Vorgängen entstehen neue Stoffe mit anderen Eigenschaften.
2. Dauerwelle, oxidative Färbung, Blondieren, Intensivtönung, Haarentfernung mit Haarentfernungscreme



Friseurmeister/in

Chemie

Erklären Sie, was bei einer oxidativen Haarfärbung passiert.



Bei einer oxidativen Färbung werden Farbstoffvorstufen in die Faserschicht des Haares eingebracht. Dort verbinden sie sich durch Oxidation mit einem Oxidationsmittel (z. B. Wasserstoffperoxid) zu großen Farbmolekülen. Diese werden aufgrund ihrer Größe nicht mehr ausgespült und verbinden sich mit dem Haarkeratin.



Friseurmeister/in

Chemie

Mit was können chemische Vorgänge beeinflusst werden?



Chemische Reaktionen können durch Zugabe von Wärme oder Erhöhung der Konzentration verkürzt werden.



Friseurmeister/in

Chemie

Welche Wirkung haben

1. schwache Laugen
2. schwache Säuren

auf Haut und Haar?



1. **schwache Laugen** machen die Haare aufnahmefähig für Wirkstoffe (z. B. für Farbe), fördern die Oxidationswirkung des Wasserstoffperoxids, erweichen Haut und Haar und lassen es aufquellen.
2. **schwache Säuren** erneuern den Säureschutzmantel, neutralisieren Haut und Haar nach alkalischen Behandlungen, geben dem Haar Glanz und verbessern die Struktur, wirken adstringierend.



Friseurmeister/in

Chemie

1. Nennen Sie 5 organische Säuren
2. Wo werden sie verwendet?
3. Welche Wirkung haben sie?



1. Thioglykolsäure, Palmitinsäure, Linolsäure, Salizylsäure, Fruchtsäure, Weinsäure, Milchsäure
2. Sie werden verwendet in Dauerwellmitteln, Seifen, Hautcremes, Aknepräparaten, Gesichtspackungen
3. Wirkung: keratolytisch, mattierend, pflegend, entzündungshemmend, neutralisierend



Friseurmeister/in

Chemie

Was sind essenzielle Fettsäuren?



Essenzielle Fettsäuren verleihen allen Zellmembranen Durchlässigkeit und Flexibilität. Sie sind am Stoffwechsel der Zelle beteiligt, wirken glättend bei trockener, schuppender Haut und brüchigen Nägeln.

