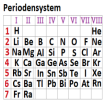
Speichern

Im Periodensystem der Elemente...



- [ ] nimmt die elektrische Leitfähigkeit von links nach rechts zu
- [ ] nimmt die Atommasse von oben nach unten meist ab
- [ ] steht das Wasser an der ersten Stelle
- [x] stehen die Nichtmetalle rechts und oben
- [ ] stehen die Metalle rechts und unten

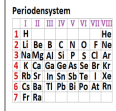
Nicht zu den Edelgasen gehört...

- [ ] Neon
- [x] Freon
- [ ] Argon
- [ ] Helium
- [ ] Xenon

Salze bilden sich z.B. bei der Reaktion von...

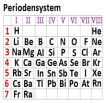
- [ ] Halogenen mit Wasser
- [ ] Nichtmetallen mit Edelgasen
- [x] Metallen mit Halogenen
- [ ] Metallen mit Edelgasen
- [ ] Metallen mit Metallen

In der Gruppe der Halogene nimmt von oben nach unten



- [ ] die Reaktionsfähigkeit zu
- [ ] die Schmelztemperatur ab
- [x] die Siedetemperatur zu
- [ ] die Farbintensität ab
- [ ] die Säurestärke ab

Aluminium steht in der Hauptgruppe



- [ ] II
- [x] III
- [ ] IV
- [ ] V
- [ ] VIII

Die Halogene bilden meist einwertig negative Ionen und stehen daher in Hauptgruppe

- [ ] I
- [ ] III
- [ ] V
- [x] VII
- [ ] VIII

Zur Stickstoffgruppe gehört

- [ ] Wasserstoff
- [ ] Kohlenstoff
- [x] Phosphor
- [ ] Sauerstoff
- [ ] Kunststoff

Der wichtichste Vertreter der Borgruppe ist

- [ ] Brom
- [ ] Bohr
- [ ] Silicium
- [ ] Germanium
- [x] Aluminium

Im Hauptgruppen-Periodensystem stehen

- [x] links unten Metalle - rechts oben Nichtmetalle
- [ ] links unten Metalle - rechts oben Metalle
- [ ] Metalle und Nichtmetalle in der Mitte
- [ ] links unten Nichtmetalle - rechts oben Nichtmetalle
- [ ] links oben Metalle - rechts unten Nichtmetalle

Zu den Halogenen gehört nicht das Element

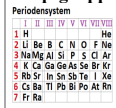
- [ ] Iod
- [x] Schwefel
- [ ] Fluor
- [ ] Brom
- [ ] Chlor

HCl ist

HCl

- [ ] eine schwache Säure
- [ ] Salzsäure
- [x] Chlorwasserstoff (meist: gasförmig)
- [ ] ein Halogen
- [ ] eine wasserunlösliche Verbindung

Die Halogene reagieren mit den Elementen der 1. Hauptgruppe zu



- [ ] Molekülverbindungen
- [x] Ionenverbindungen
- [ ] Flüssigkeiten
- [ ] Gasen
- [ ] Säuren

Ich bin entweder sehr hart oder ich leite den Strom...

- [ ] Blei
- [x] Kohlenstoff
- [ ] Chlor
- [ ] Argon
- [ ]

Die Edelgase

- [ ] sind bei 0°C wie das Wasser gefroren
- [ ] können nicht verflüssig werden
- [ ] sind bei 20°C gasförmig, nur Helium ist flüssig
- [ ] sind sehr reaktionsfreudig
- [x] reagieren eigentlich nicht

Ich bin ein Metall aus der vierten Hauptgruppe

- [ ] Natrium
- [ ] Magnesium
- [x] Blei
- [ ] Aluminium
- [ ] Antimon

Kohlensäure

- [ ] ist eine starke Säure
- [ ] zerfällt leicht in Kohlenstoff und Wasser
- [ ] bildet mit Nichtmetallen Carbonate
- [ ] ist feuergefährlich
- [x] gibt es als H_2CO_3 bei Zimmertemperatur nicht wirklich

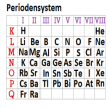
Ich bin der Hauptbestandteil der Luft

- [ ] Helium (Edelgas Hauptgruppe VIII)
- [ ] Sauerstoff (Hauptgruppe VI)
- [ ] Kohlenstoffdioxid
- [ ] Argon (Edelgas)
- [x] Stickstoff (Hauptgruppe V)

Welcher Stoff ist Halogen, fest und sublimiert leicht?

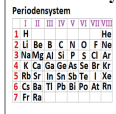
- [ ] Fluor
- [ ] Chlor
- [ ] Brom
- [x] Iod
- [ ] Stickstoff

Welchen Stoff verwechselt man leicht mit Zink



- [ ] Zinnober
- [x] Zinn (Sn nicht Zn!)
- [ ] Blei
- [ ] Silicium
- [ ] Germanium

Von welchem Element leite sich die Hightech-Hochburg Silicon Valley ab?



- [ ] Germanium
- [x] Silicium
- [ ] Selen
- [ ] Tellur
- [ ] Arsen

Welches Edelgas wird in Autoscheinwerfern eingesetzt?

- [ ] He
- [ ] Ne
- [ ] Ar
- [ ] Kr
- [x] Xe

Fragen Datei: AC03 Weitere Hauptgruppelemente - 21 Fragen