



GLI ATOMI

NUCLEO - SI TROVANO NEL

- PROTONI**, PARTICELLE CON CARICA ELETTRICA POSITIVA
- NEUTRONI**, PARTICELLE ELETTRICAMENTE NEUTRE

ELETTRONI, PARTICELLE CON CARICA ELETTRICA NEGATIVA

ORBITALI - SI TROVANO SUGLI

UN CHIMICO RUSSO DI NOME **MENDELEEV** CHE LI CLASSIFICATI NELLA

TAVOLA PERIODICA

SONO STATI CLASSIFICATI DA

SUDDIVIDENDOLI IN

- METALLI**
- NON METALLI**
- SEMI METALLI**
- GAS NOBILI**

METALLI - CHE UNENDOSI

- ALL'OSSIGENO
- FORMANO
- L'OSSIDI BASICI
- CHE UNENDOSI
- ALL'ACQUA
- FORMANO
- L'IDROSSIDI O BASI
- CHE UNENDOSI TRA LORO FORMANO I
- SALI**

NON METALLI - CHE UNENDOSI

- ALL'OSSIGENO
- FORMANO
- L'OSSIDI ACIDI O ANIDRIDI
- CHE UNENDOSI
- ALL'ACQUA
- FORMANO
- GLI ACIDI

IL NUMERO ATOMICO: E' IL NUMERO DEI PROTONI O DEGLI ELETTRONI CHE SI INDICA CON LA LETTERA Z

IL NUMERO DI MASSA: E' LA SOMMA DEL NUMERO DEI NEUTRONI E DEI PROTONI CHE SI INDICA CON LA LETTERA A

SONO

ELEMENTI, SOSTANZE LE CUI MOLECOLE SONO FORMATE DA ATOMI DELLO STESSO TIPO

SONO STATI CLASSIFICATI DA UN CHIMICO RUSSO DI NOME **MENDELEEV**

COMPOSTI, SOSTANZE LE CUI MOLECOLE SONO FORMATE DA ATOMI DI DIVERSO TIPO

CHE UNENDOSI

ALL'OSSIGENO

FORMANO

L'OSSIDI ACIDI O ANIDRIDI

CHE UNENDOSI

ALL'ACQUA

FORMANO

GLI ACIDI

CHE UNENDOSI

ALL'ACQUA

FORMANO

L'IDROSSIDI O BASI

CHE UNENDOSI

ALL'ACQUA

FORMANO

GLI ACIDI

CHE UNENDOSI TRA LORO FORMANO I

SALI

SI UNISCONO TRA LORO MEDIANTE

LEGAMI CHIMICI

CHE SI INSTAURANO GRAZIE ALLA

VALENZA, IL NUMERO DI ELETTRONI CHE UN ATOMO PUO' CEDERE, ACQUISTARE O METTERE IN COMUNE

CHE POSSONO ESSERE

LEGAME IONICO

LEGAME COVALENTE

LEGAME METALLICO