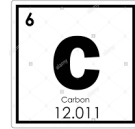


VERIFICA DI SCIENZE

1) LA REAZIONE CHIMICA



SCRIVI NEL RIQUADRO GRIGIO CHI SONO I **PRODOTTI** E QUALI I **REAGENTI**

2) COMPLETA

- SCRIVI IL NOME DELL'ELEMENTO C _____; C È ATOMO O MOLECOLA? _____
PERCHÈ? _____.
- SCRIVI IL NOME DELL'ELEMENTO O _____; O₂ È ATOMO O MOLECOLA? _____
PERCHÈ? _____.
- SCRIVI IL NOME DELLA CO₂ _____; CO₂ È ATOMO O MOLECOLA? _____
PERCHÈ? _____.

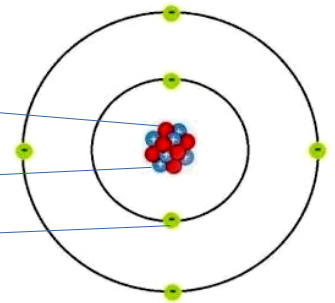
3) SCRIVI NEI RIQUADRI I NOMI DELLE PARTICELLE ELEMENTARI CHE FORMANO L'ATOMO

L'ELEMENTO IN FIGURA HA NEL NUCLEO

- NUMERO DI PROTONI
- NUMERO DI NEUTRONI.....

GLI ORBITANO INTORNO

- NUMERO DI ELETTRONI.....



L'ATOMO DELLA FIGURA HA NUMERO ATOMICO:.....; IL NOME DELL'ELEMENTO È
CHE CARICA HA L'ATOMO IN FIGURA?.....

4) IN RIFERIMENTO ALLA STRUTTURA DELL'ATOMO COMPLETA LE SEGUENTI FRASI CON LE SEGUENTI PAROLE: POSITIVA-PROTONI(X2)-NEUTRI-NEUTRONI(X2)-NEGATIVA-NUCLEO-ELETTRONI

L'ATOMO AL SUO INTERNO HA ILCHE È COSTITUITO DA..... CON CARICA
E DAICHE SONO.....

ATTORNO AL NUCLEO ORBITANO GLI.....CHE HANNO CARICA.....

IL NUMERO ATOMICO EQUIVALE AL NUMERO DEI.....

MENTRE IL NUMERO DI MASSA È DATO DALLA SOMMA TRA I.....E I

5) CHE COSA STUDIA LA CHIMICA E COSA È LA MATERIA?

6) IN LABORATORIO. SCRIVI NEI RIQUADRI I NOMI DEGLI OGGETTI IN FIGURA:



7) GUARDA LA FIGURA SULLA DESTRA,

IL SODIO (Na) QUANTI ELETTRONI DI VALENZA HA?.....

IL CLORO (Cl) QUANTI ELETTRONI DI VALENZA HA?.....

COSA AVVIENE QUANDO L'ATOMO DI SODIO INCONTRA L'ATOMO DI CLORO, E CHE LEGAME SI FORMA?.....

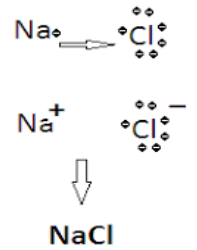
COSA SONO GLI ELETTRONI DI VALENZA?

QUALI ELETTRONI PARTECIPANO NEI LEGAMI ATOMICI CHE FORMANO LE MOLECOLE?.....

.....PERCHÈ?.....

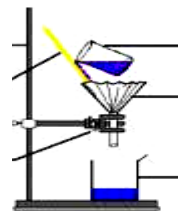
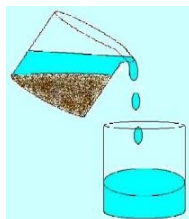
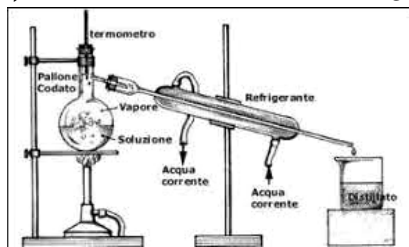
NELLA TAVOLA PERIODICA QUALE NUMERO MI DICE IL NUMERO DI ELETTRONI DI VALENZA?.....

Cloruro di sodio

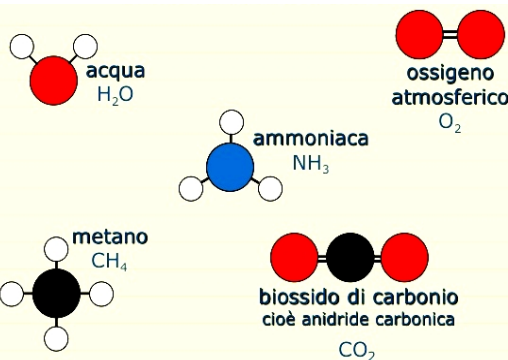


8) COSA DICE LA LEGGE DI CONSERVAZIONE DELLA MASSA, E COME POTRESTI DIMOSTRARLA?

9) SCRIVI SOTTO LE FIGURE QUALI METODOLOGIE DI LABORATORIO RAPPRESENTANO:



10) DI OGNI MOLECOLA RISRIVI LA FORMULA E SPIEGA DA QUANTI E QUALI ATOMI È FORMATA:



.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

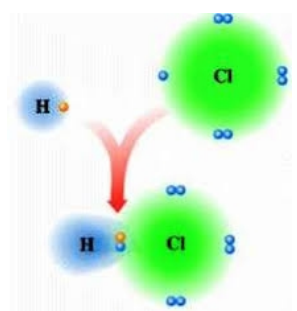
.....

11) GUARDA LA FIGURA SULLA DESTRA,

L' IDROGENO (H) QUANTI ELETTRONI DI VALENZA HA?.....

IL CLORO (Cl) QUANTI ELETTRONI DI VALENZA HA?.....

COSA AVVIENE QUANDO L'ATOMO DI IDROGENO INCONTRA L'ATOMO DI CLORO E CHE LEGAME SI FORMA?.....



.....

.....

.....