



## EMEF DEZENOVE DE ABRIL.

ATIVIDADES REFERENTE A SEMANA: 05/08/2025 a 09/08/2025

COMPONENTE CURRICULAR: CIÊNCIAS DA NATUREZA

TURMA: 91

PROFESSOR(A): ARACELI BELLINI KLEIN

OBSERVAÇÕES: **O planejamento das aulas poderá sofrer alterações conforme a necessidade do professor(a).**

ORIENTAÇÕES: A professora dará orientações sobre o que deverá ser registrado nos cadernos dos estudantes e também fornecerá explicações sobre os assuntos trabalhados.

# SEMANA 21

Olá turma! Tudo bem com vocês?

Espero que estejam bem!

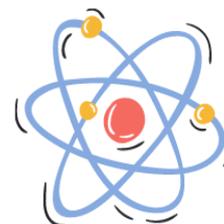
Nesta semana iniciaremos o estudo das ligações químicas. Começaremos pelos conceitos de íon, cátion e ânion, para introduziremos a ligação iônica.

## *Íon, Cátion e Ânion*

O ÍON É DEFINIDO COMO UM ÁTOMO ELETRIZADO QUE GANHOU OU PERDEU ELÉTRONS. JÁ O CÁTION E O ÂNION SÃO CONSIDERADOS ÍONS.

OS CÁTIOS, SÃO NORMALMENTE FORMADOS POR METAIS ALCALINOS (FAMÍLIA IA) E METAIS ALCALINOS TERROSOS (FAMÍLIA IIA) DA TABELA PERIÓDICA. ELES APRESENTAM CARGA POSITIVA, NA MEDIDA EM QUE PERDEM UM OU MAIS ELÉTRONS (IONIZAÇÃO), RESULTANDO, ASSIM, NUM NÚMERO DE PRÓTONS SUPERIOR EM RELAÇÃO AO NÚMERO DE ELÉTRONS.

OS ÂNIONS, POR SUA VEZ, POSSUEM CARGA NEGATIVA, POIS RECEBEM UM OU MAIS ELÉTRONS, RESULTANDO NUM MAIOR NÚMERO DE ELÉTRONS EM RELAÇÃO AO NÚMERO DE PRÓTONS.



**AS LIGAÇÕES IÔNICAS SÃO AS LIGAÇÕES QUÍMICAS QUE OCORREM ENTRE OS ÁTOMOS QUANDO ESTES REAGEM ENTRE SI A FIM DE ALCANÇAREM A ESTABILIDADE.**

**SEGUNDO A TEORIA DO OCTETO, A ESTABILIDADE É ATINGIDA QUANDO HÁ 8 ELÉTRONS NA ÚLTIMA CAMADA OU CAMADA DE VALÊNCIA.**

**DIFERENTEMENTE DAS LIGAÇÕES COVALENTES, EM QUE HÁ O COMPARTILHAMENTO DE ELÉTRONS, NAS LIGAÇÕES IÔNICAS OS ELÉTRONS SÃO DOADOS OU RECEBIDOS PELOS ÁTOMOS.**

