



PREFEITURA DE SANTOS
Secretaria de Educação



UME: EDMÉA LADEVIG

ANO: 9º C/D

COMPONENTE CURRICULAR: Ciências

PROFESSOR: Marcelino Souza

Nome do Aluno: _____

Transformações químicas

Também conhecidas como reações químicas, as transformações químicas são mudanças em que ocorre a formação de novas substâncias devido à alteração das propriedades das substâncias iniciais – reagentes. As matérias sofrem, constantemente, transformações. Quando as **mudanças** são apenas relacionadas ao seu **estado**, ou ainda a agregação do material, chamamos de transformação **física** da matéria. A transformação somente pode ser chamada **química** quando resulta na **produção** de um material distinto do inicial, com características também distintas.

Disponível: <<http://www.estudopratico.com.br/transformacoes-quimicas/>>. Acesso em: 20 fev. 2016

1. Identifique a transformação física (quando não tem nenhuma transformação química) com **F** e a química com **Q** nos casos a seguir:

- a) () A produção de ferro (Fe) a partir de um óxido (Fe_2O_3).
- b) () A solidificação do ferro fundido em siderurgia.
- c) () A atração entre elétrons e o núcleo atômico.
- d) () A fotossíntese.
- e) () A passagem de ovo cru para ovo cozido.
- f) () O efeito de qualquer medicamento.
- g) () O ciclo da água na Terra.
- h) () A digestão.
- i) () A formação de imagens no espelho.
- j) () digestão dos alimentos.
- k) () enferrujamento de uma calha.
- l) () explosão da dinamite.
- m) () fusão do gelo.
- n) () queda da neve.
- o) () combustão do álcool de um automóvel.

2. Observe na sua casa, nas atividades diárias, onde ocorrem reações químicas e escreva um resumo explicando duas reações químicas que acontecem no seu cotidiano.