

ESCOLA _____ DATA: ____ / ____ / ____

PROF: _____ TURMA: _____

NOME: _____

Leia com atenção o texto. Em seguida, responda às questões propostas sobre ele:

Por que o ouro não enferruja?

Antes de responder sobre o ouro, vamos pensar um pouco sobre o que é enferrujar. Como o nome diz, a ferrugem é algo que acontece com o ferro. Quando o ferro está exposto ao ar na presença de água, ele sofre uma transformação, uma reação química que produz algo que não estava lá antes: a ferrugem ou óxido de ferro, aquele material alaranjado que se forma por cima do ferro.

Se você deixar uma palha de aço molhada na pia, rapidinho ela vai estar toda marrom. A ferrugem é um composto que contém oxigênio e ferro. Quando falamos de outros metais reagindo com o oxigênio e formando óxidos, não usamos o termo enferrujar, mas sim oxidar.

Você já deve ter reparado em moedas de cobre que, após um tempo, ficam escuras. Isso acontece porque o cobre se oxida. Se você passar um pouco de vinagre ou suco de limão na moeda, o ácido irá dissolver o óxido de cobre e a moeda ficará brilhante como nova. Podemos colocar os metais numa fila, na ordem da facilidade com que eles têm de se oxidar.

Alguns metais se oxidam facilmente, como o zinco e o ferro. Outros como o cobre e a prata demoram muito mais para se oxidar. Quanto mais difícil for um metal reagir com, por exemplo, o oxigênio do ar, mais nobre é esse metal. É uma coisa da nobreza, de não querer se misturar com os outros plebeus... O ouro é um dos metais mais nobres, bem no fim da fila, tanto que, em condições normais, ele não reage com o oxigênio e assim não se oxida. Por isso, encontramos o ouro na natureza como metal, sem estar ligado a outros elementos.

Disponível em: <<http://www.universidadedascriancas.org>>.

Questão 1 – Releia esta passagem do texto:

“[...] a ferrugem ou óxido de ferro, aquele material alaranjado que se forma por cima do ferro.”

Nessa passagem, o autor:

- () define a ferrugem ou óxido de ferro.
- () caracteriza a ferrugem ou óxido de ferro.
- () expõe uma opinião sobre a ferrugem ou óxido de ferro.

Questão 2 – Na parte “[...] ele sofre uma transformação, uma reação química que produz algo que não estava lá antes [...]”, o termo “ele” refere-se:

- ao ouro.
- ao ferro.
- ao ar.

Questão 3 – No trecho “Se você deixar uma palha de aço molhada na pia [...]”, o autor do texto:

- dá uma sugestão.
- faz uma suposição.
- chega a uma conclusão.

Questão 4 – No fragmento “Você já deve ter reparado em moedas de cobre que, após um tempo, ficam escuras.”, o verbo “ficam” expressa:

- a ação das moedas de cobre após um tempo.
- o estado das moedas de cobre após um tempo.
- a característica das moedas de cobre após um tempo.

Questão 5 – Segundo o texto, o ouro não se oxida porque:

- “é um dos metais mais nobres”.
- “em condições normais, ele não reage com o oxigênio”.
- “encontramos o ouro na natureza como metal”.

Questão 6 – Aponte a frase em que o termo “como” exprime uma comparação:

- “Como o nome diz, a ferrugem é algo que acontece com o ferro.”
- “[...] e a moeda ficará brilhante como nova.”
- “Outros como o cobre e a prata demoram muito mais para se oxidar.”

Questão 7 – No segmento “Alguns metais se oxidam facilmente [...]”, o vocábulo “facilmente” foi usado para indicar:

- o meio com que alguns metais se oxidam.
- o modo com que alguns metais se oxidam.
- o tempo com que alguns metais se oxidam.

Questão 8 – Pode-se afirmar que o texto lido tem fins:

- didáticos
- científicos
- jornalísticos