

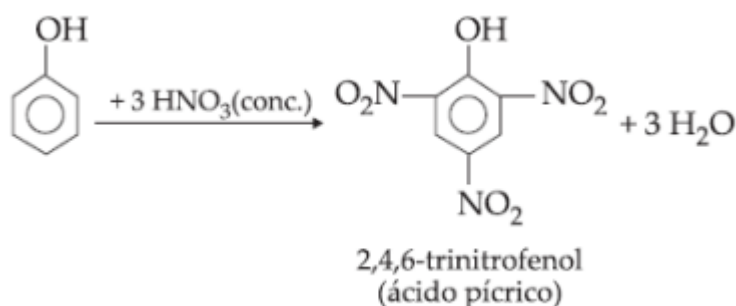


Reações Orgânicas – Substituição e Oxidação

6 C		8 O	9 F
14 Si	15 P		17 Cl

Reações Orgânicas – Substituição e Oxidação

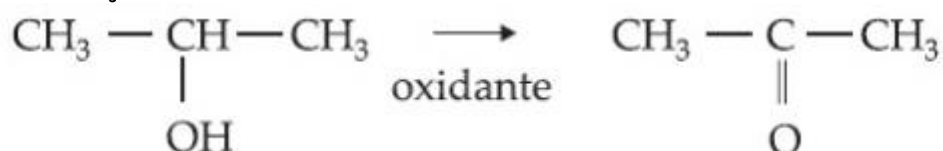
1. A obtenção do ácido pícrico, usado como corante pelo seu tom fortemente amarelo e em pomadas contra queimaduras, pode ser representada pela equação:



O processo envolve uma reação de:

- a) Substituição nucleofílica
- b) Adição eletrofílica
- c) Substituição eletrofílica
- d) Adição nucleofílica
- e) Eliminação

2. Considere esta reação:

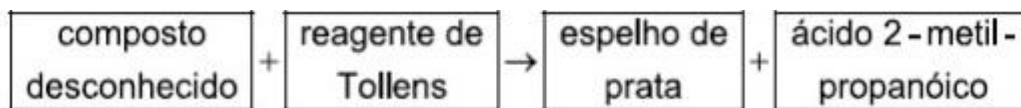


Com relação a ela, pode-se afirmar que:

- a) os álcoois secundários não sofrem oxidação
- b) o reagente é um álcool terciário, por isso sofre oxidação
- c) a propanona é produto da oxidação de propan-2-ol
- d) o propan-2-ol, ao sofrer oxidação, fornece aldeídos
- e) o propan-2-ol, ao sofrer a redução, fornece a propanona

3. O reagente de Tollens oxida aldeídos a ácidos carboxílicos e, quando isso é feito em um

frasco limpo, fica depositado em suas paredes um “espelho de prata”. Considere a seguinte situação:



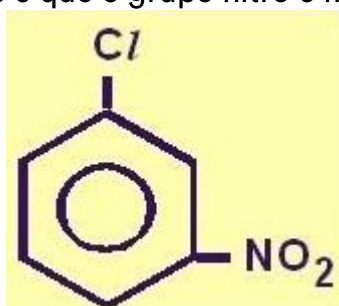
A fórmula estrutural do composto desconhecido é:

- a) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$
- b) $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CHO}$
- c) $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CHO}$
- d) $\text{CH}_3\text{-C}(\text{CH}_3)_2\text{-CHO}$
- e) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHO}$

4. A reação de 1-bromo-propano com sódio metálico produz:

- a) propano
- b) hexano
- c) pentano
- d) 2,2 dimetil butano
- e) 2,3 dimetil butano

5. Em relação aos grupos ($-\text{NO}_2$) e ($-\text{Cl}$), quando ligados ao anel aromático, sabe-se que: O grupo cloro é orto-para-dirigente e que o grupo nitro é meta-dirigente.



Assim no composto a seguir, possivelmente ocorreu:

- a) redução de 1 – cloro – 3 – amino – benzeno
- b) cloração do nitrobenzeno
- c) halogenação do orto – nitrobenzeno
- d) nitração do cloro – benzeno
- e) nitração do cloreto de benzina

Gabarito

1. C
2. C
3. B
4. B
- 5.

