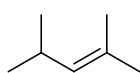


ALKENY – NOMENKLATURA, OTRZYMYWANIE, ADDYCJA ELEKTROLITOWA DO WIĄZANIA PODWÓJNEGO

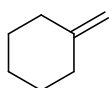
mgr inż. Jan Alfuth

Zad.1. Nazwij poniższe związki zgodnie z regułami nazewnictwa IUPAC. Tam, gdzie to możliwe zastosuj nazwy zwyczajowe podstawników.

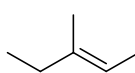
a)



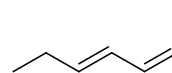
b)



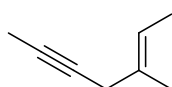
c)



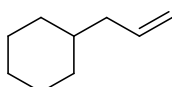
d)



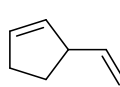
e)



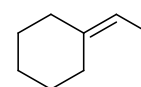
f)



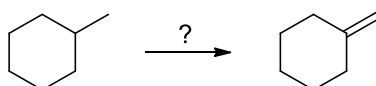
g)



h)*

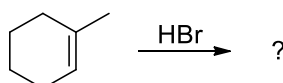


Zad.2. Zaproponuj metodę otrzymywania metylenocykloheksanu z metylocykloheksanu.

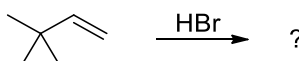


Zad.3. Napisz produkt i mechanizm reakcji:

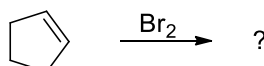
a) HBr z 1-metylocykloheksenem



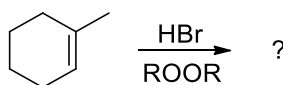
b) HBr z 3,3-dimetylo-1-butenem



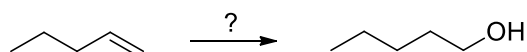
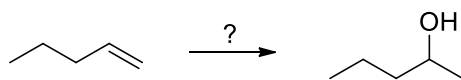
c) Br₂ z cyklopentenenem



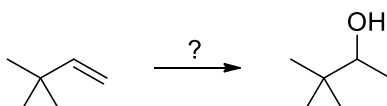
d) HBr z cyklopentenenem w obecności nadtlenuków



Zad.4. Jak przeprowadzić reakcję addycji wody do 1-pentenu: zgodnie i niezgodnie z regułą Markownikowa?



Zad.5. Uzupełnij poniższy schemat reakcji. Nazwij produkt tej reakcji.



Zad.6. Napisz produkt i mechanizm reakcji wody bromowej z metylenocyklopentanem.