

# Testes Químicos

## Identificação de substâncias usando propriedades químicas

Implicam a transformação das substâncias noutras diferentes

Para que servem?

Segurança alimentar

Qualidade do ar

Diagnóstico de doenças

## Kits de testes químicos rápidos

Identificam as substâncias através das transformações químicas que ocorrem

Por exemplo, os **testes colorimétricos** identificam as substâncias através da mudança de cor (como nos aquários e piscinas)

### Vantagens

Portáteis      Rápidos  
Simples      Baratos



### Desvantagens

Pouco rigorosos  
Falsos positivos e negativos

Teste Químico	Substância a identificar	Explicação
Turvação da água de cal	Dióxido de Carbono	A água de cal límpida torna-se turva em contacto com o dióxido de carbono
Azular o sulfato de cobre anidro	Água	O sulfato de cobre anidro, que é branco, torna-se azul em contacto com a água
Teste do amido com tintura de iodo	Amido	A água de iodo, que é castanha, torna-se azul-arroxeadada em contacto com o amido
Pequena explosão com um fósforo aceso	Hidrogénio	Se for colocado em contacto com uma chama, o hidrogénio arde e ouve-se um estalido (o hidrogénio é combustível)
Avivar um pavio incandescente	Oxigénio	Quando um pavio em brasa é colocado em contacto com o oxigénio, a combustão aviva (o oxigénio é comburento)