

للتفاعل



النسب المولية

:

• عند مزج 28 g من النيتروجين مع 5 mole من الهيدروجين . حدد مايلي :

• المادة المحددة للتفاعل

خطوات تحديد المادة المحددة للتفاعل والمادة الفائضة حسابياً

- نحول كميات المواد المتفاعلة في السؤال الى عدد مولات
- نقسم عدد مولات السؤال على عدد مولات المعادلة لكل مادة
- الناتج الأكبر = مادة فائضة
- الناتج الأقل = مادة محددة للتفاعل (متفاعلة كلياً)

• المادة الفائضة من التفاعل

ملاحظة : الكتل المولية (H = 1 , N = 14)