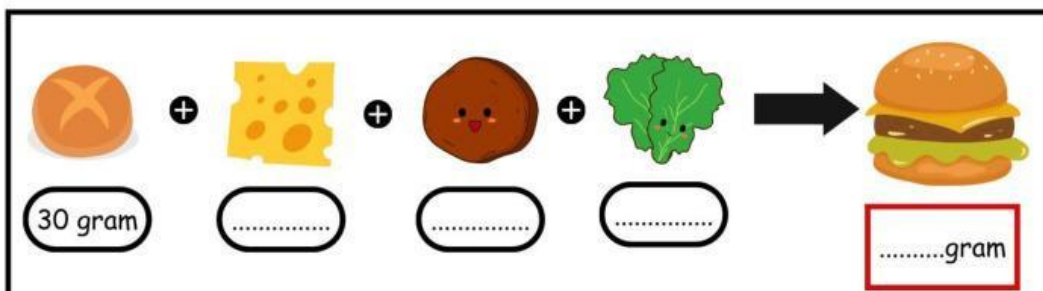
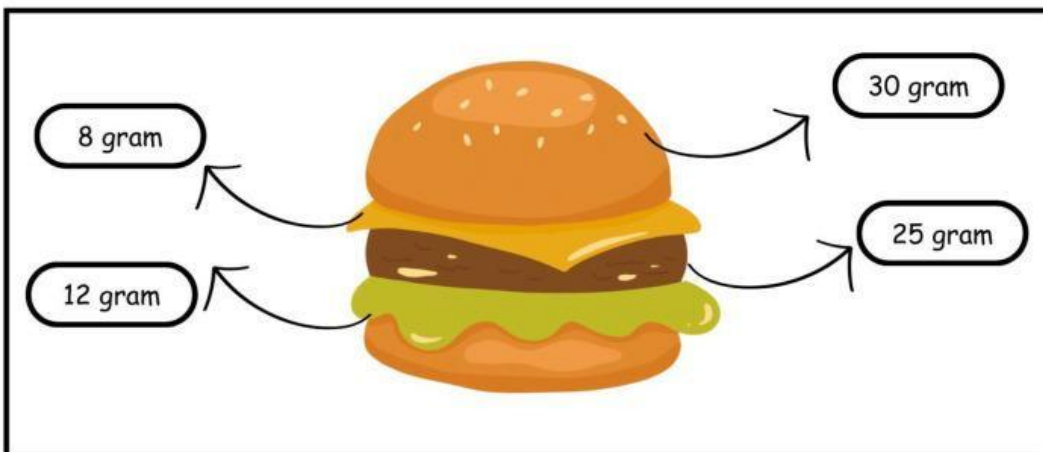


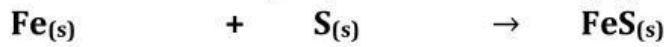
HUKUM KEKALKAN MASSA (LAVOISIER)



KEGIATAN 1

Kondisi 1

Berdasarkan pada ilustrasi *burger* di atas, lengkapi massa dari reaksi kimia berikut. Dalam **sistem tertutup** terjadi reaksi antara besi (Fe) dengan belerang (S).



7 gram

4 gram

..... gram

Kondisi 2

Dalam keadaan terbuka atau **sistem terbuka** dilakukan pembakaran kertas



dibakar



1. Apakah massa kertas sebelum pembakaran dan setelah pembakaran berbeda? Manakah yang lebih ringan? Mengapa demikian?

Jawab:

2. Apakah reaksi pembakaran tersebut disertai pengurangan massa? Mengapa bisa demikian?

Jawab:

3. Apakah reaksi pembakaran pada kertas membuktikan konsep Hukum Lavoisier? Jelaskan!

Jawab:

Hukum Kekekalan massa (Lavoisier) adalah.....

.....

.....

.....

.....

KEGIATAN 2

1. Perhatikan tabel berikut!

No	Massa S (gram)	Massa O ₂ (gram)	Massa SO ₂ (gram)
1	32	32	64
2	48	48	96
3	32	16	32
4	48	32	64

Berdasarkan data di atas, data manakah yang mengikuti hukum kekekalan massa (Lavoisier)? Sertakan alasan!

Jawab:

2. Serbuk magnesium yang massanya 3 gram, tepat habis bereaksi dengan sejumlah serbuk belerang menghasilkan senyawa magnesium sulfida yang massanya 7 gram. Berapa massa serbuk belerang yang telah bereaksi?

Jawab: